## BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND

EP03/03628

PRIORITY DOCUMENT

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)



REC'D **2 5 JUL 2003**WIPO PCT

7

# Prioritätsbescheinigung über die Einreichung einer Patentanmeldung

Aktenzeichen:

102 16 144.5

Anmeldetag:

12. April 2002

Anmelder/Inhaber:

BAYER AKTIENGESELLSCHAFT,

Leverkusen/DE

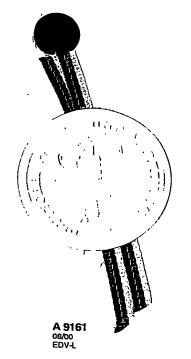
Bezeichnung:

Substituierte 2-Phenyl-3(2H)-Pyridazinone

IPC:

C 07 D, A 61 K

Die angehefteten Stücke sind eine richtige und genaue Wiedergabe der ursprünglichen Unterlagen dieser Patentanmeldung.



München, den 02. Mai 2003 Deutsches Patent- und Markenamt Der Präsident

In Auftrag

Hiebinger

BEST AVAILABLE COPY

#### Substituierte 2-Phenyl-3(2H)-Pyridazinone

Die Erfindung betrifft neue substituierte 2-Phenyl-3(2H)-Pyridazinon-Derivate, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung zur Herstellung von Arzneimitteln, insbesondere zur Bekämpfung fibrotischer Erkrankungen.

Lysyloxidase ist eine Kupfer-abhängige Aminoxidase (EC 1.4.3.13), durch die Peptidyllysin-Reste in Collagen- und Elastinmolekülen oxidativ desaminiert werden. [H.M. Kagan, Lysyloxidase: Mechanism, regulation and relationship to liver fibrosis, *Path. Res. Pract.* 190, 910-919 (1994)]. Dies hat die Ausbildung von stabilen kovalenten Verknüpfungen von Tropocollagen oder Tropoelastin zur Folge, die die Zusammenlagerung von Tropocollagen zu stabilen Collagenfasern ermöglicht.

Die Lysyloxidase spielt bei Erkrankungen, bei denen es zu einer verstärkten Collagenablagerung im interstitiellen Raum kommt, eine Schlüsselrolle. Die Aktivität der Lysyloxidase ist bei Patienten mit verstärkter interstitieller Collagenablagerung gegenüber einem gesunden Normalkollektiv mehrfach erhöht [R.C. Siegel, K.H. Chen, J.S. Greenspan, J.M. Aguiar, Biochemical and immunochemical study of lysyl oxidase experimental hepatic fibrosis in the rat, Proc. Natl. Acad. Sci. USA 75, 2945-2949 (1978); A. Konishi, H. Iguchi, J. Ochi, R. Kinoshita, K. Miura, H. Uchino, Increased lysyl oxidase in culture-medium of non-parenchymal cells from fibrotic livers, Gastroenterol. 89, 709-715 (1985)]. Ein Anstieg der Lysyloxidase-Konzentration im Serum von solchen Patienten läßt sich messen [Y. Murawaki, Y. Kusakabe, C. Hirayama, Serum lysyl oxidase activity in chronic liver disease in comparison with serum levels of prolyl hydroxylase and laminin, Hepatol. 14, 1167-1173 (1991)]. Des weiteren konnte in Tiermodellen [S. Ricard-Blum, G. Ville, J.A. Grimaud, Hepatic pyridoline level in murine schistosomiasis, in: Molecular and cell biology of liver fibrogenesis, edited by A.M. Gressner and G. Ramadori, Kluwer Academic Publishers, Dordrecht, 1992] und in Patienten [S. Ricard-Blum, S. Bresson-Hadni, D.A. Vuitton, G. Ville, J.A. Grimaud, Hydroxypyridinium collagen cross-links in human liver fibrosis: a study of alveolar echinococcosis, Hepatol. 15,

10

5

20

15

30

599-602 (1992); A. Hayasaka, S. Iida, N. Suzuki, F. Kondo, M. Miyazaki, H. Yonemitsu, Pyridinolone collagen cross-links in patients with chronic viral hepatitis and cirrhosis, J. Hepatol. 24, 692-698 (1996)] gezeigt werden, dass Reaktionsprodukte der Lysyloxidase, die Dipyridinium-crosslinks, in fibrotischen Geweben in stark erhöhten Konzentrationen nachweisbar sind. Es wurde gezeigt, dass die Abbaubarkeit von abgelagertem Collagen vom Grad der Collagen-Quervernetzung abhängt. Weniger stark quervernetztes Collagen wird schneller von Collagenase abgebaut als hochgradig quervernetztes Collagen [C.A. Vater, E.D. Harris, R.C. Siegel, Native cross-links in collagen fibrils induce resistance to human human synovial collagenase, Biochem. J. 181, 639-645 (1979)].

5

10

15

Der Lysyloxidase kommt somit bei der Ausbildung von pathologischen Collagen-Ablagerungen eine Schlüsselrolle durch Verminderung der Abbaubarkeit von Collagenfasern zu. Die Inhibition der Lysyloxidase-Aktivität führt somit zu einem verstärkten Collagenabbau, so dass der typische fibrotische Gewebeumbau durch Inhibitoren der Lysyloxidase verhindert werden kann.

Aufgabe der vorliegenden Erfindung ist die Bereitstellung von Arzneimitteln für die Prophylaxe und/oder Behandlung von fibrotischen Erkrankungen.

20

Die Aufgabe der vorliegenden Erfindung wird durch Verbindungen der Formel (I) gelöst, die als Lysyloxidase-Inhibitoren wirken.

Strukturell ähnliche Verbindungen sind in anderen Indikationen bzw. für andere 25 Wirkmechanismen bekannt. So ist 4-Ethoxy-2-methyl-5-morpholino-3(2H)-Pyridazinon als nicht-steroidales Analgetikum und als antiinflammatorischer Wirkstoff beschrieben [J. Med. Chem. 22, 53 (1979); Jpn. Kokai Tokkyo Koho JP 02200634]. Von 5-(4-Methylsulfonylphenyl)pyridazinonen ist eine Wirkung als selektive COX-2-Inhibitoren beschrieben; sie sind zur Bekämpfung in-30 flammatorischer oder Cyclooxygenase-mediierter Prozesse wie Asthma oder

Arthritis geeignet (WO-A-98/41511).

## Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind Verbindungen Formel (I)

in welcher

10

15

20

R<sup>1</sup> für 5- bis 7-gliedriges, gesättigtes oder partiell ungesättigtes, über ein Ring-Stickstoffatom verknüpftes Heterocyclyl mit gegebenenfalls einem weiteren Heteroatom oder Heterokettenglied aus der Reihe N, O, S, SO oder SO<sub>2</sub> steht, das ein- oder zweifach, gleich oder verschieden, durch Substituenten ausgewählt aus der Gruppe Halogen, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl, (C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkenyl, (C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>)-Cycloalkyl, Hydroxy, Oxo, Carboxyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkoxycarbonyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkanoyl, (C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>)-Cycloalkylcarbonyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkylsulfonyl, Amino-

carbonyl,  $O_{\times}$  o und  $(C_1-C_6)$ -Alkylaminocarbonyl substituiert sein kann,

wobei (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl und (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkanoyl ihrerseits jeweils durch Halogen, Hydroxy, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxy, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxycarbonyl, Amino, Monooder Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-alkylamino, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxycarbonylamino oder 5-oder 6-gliedriges Heterocyclyl mit bis zu zwei Heteroatomen aus der Reihe N, O und/oder S substituiert sein können,

oder

R<sup>1</sup> für 5-gliedriges, über ein Ring-Stickstoffatom verknüpftes Heteroaryl mit bis zu zwei weiteren Ring-Stickstoffatomen steht, das ein- bis dreifach, gleich oder verschieden, durch Halogen, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkoxycarbonyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl, welches seinerseits gegebenenfalls durch Hydroxy oder Halogen substituiert ist, substituiert sein kann.

10

5

R<sup>2</sup> für (C<sub>6</sub>-C<sub>10</sub>)-Aryl steht, das ein- oder zweifach, gleich oder verschieden, durch Substituenten ausgewählt aus der Gruppe Halogen, Nitro, Cyano, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl, Trifluormethyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkanoyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkoxy, Hydroxy, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Acyloxy, Amino, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Acylamino, Mono- und Di-[(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-alkylsulfonyl]-amino substituiert sein kann,

15

wobei (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl und (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkoxy ihrerseits jeweils durch Hydroxy, Amino, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxy oder (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Acylamino substituiert sein können,

oder

20

R<sup>2</sup> für 5- oder 6-gliedriges Heteroaryl mit bis zu zwei Ring-Stickstoffatomen steht, das durch Amino, Hydroxy, Halogen, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkoxy substituiert sein kann,

und

25

30

R<sup>3</sup> für Wasserstoff, Halogen, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl, Trifluormethyl, Nitro, Cyano, Carboxyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkoxycarbonyl steht.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen können auch in Form ihrer Salze, Solvate oder Solvate der Salze vorliegen.

10

15

20

25

30

Die erfindungsgemäßen Verbindungen können in Abhängigkeit von ihrer Struktur in stereoisomeren Formen (Enantiomere, Diastereomere) existieren. Die Erfindung betrifft deshalb die Enantiomeren oder Diastereomeren und ihre jeweiligen Mischungen. Aus solchen Mischungen von Enantiomeren und/oder Diastereomeren lassen sich die stereoisomer einheitlichen Bestandteile in bekannter Weise isolieren.

Die Erfindung betrifft in Abhängigkeit von der Struktur der Verbindungen auch Tautomere der Verbindungen.

Als <u>Salze</u> sind im Rahmen der Erfindung physiologisch unbedenkliche Salze der erfindungsgemäßen Verbindungen bevorzugt.

Physiologisch unbedenkliche Salze der erfindungsgemäßen Verbindungen umfassen Säureadditionssalze von Mineralsäuren, Carbonsäuren und Sulfonsäuren, z.B. Salze der Chlorwasserstoffsäure, Bromwasserstoffsäure, Schwefelsäure, Phosphorsäure, Methansulfonsäure, Ethansulfonsäure, Toluolsulfonsäure, Benzolsulfonsäure, Naphthalindisulfonsäure, Essigsäure, Propionsäure, Milchsäure, Weinsäure, Äpfelsäure, Zitronensäure, Fumarsäure, Maleinsäure und Benzoesäure.

Physiologisch unbedenkliche Salze der erfindungsgemäßen Verbindungen umfassen auch Salze üblicher Basen, wie beispielhaft und vorzugsweise Alkalimetallsalze (z.B. Natrium- und Kaliumsalze), Erdalkalisalze (z.B. Calcium- und Magnesiumsalze) und Ammoniumsalze, abgeleitet von Ammoniak oder organischen Aminen mit 1 bis 16 C- Atomen, wie beispielhaft und vorzugsweise Ethylamin, Diethylamin, Triethylamin, Ethyldiisopropylamin, Monoethanolamin, Diethanolamin, Triethanolamin, Dicyclohexylamin, Dimethylaminoethanol, Prokain, Dibenzylamin, N-Methylmorpholin, Dihydroabiethylamin, Arginin, Lysin, Ethylendiamin und Methylpiperidin.

Als Solvate werden im Rahmen der Erfindung solche Formen der Verbindungen bezeichnet, welche in festem oder flüssigem Zustand durch Koordination mit

10

15

20

Lösungsmittelmolekülen einen Komplex bilden. Hydrate sind eine spezielle Form der Solvate, bei denen die Koordination mit Wasser erfolgt.

Im Rahmen der vorliegenden Erfindung haben die Reste, soweit nicht anders spezifiziert, die folgende Bedeutung:

(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkanoyl steht für einen geradkettigen oder verzweigten Alkanoyl-Rest mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen. Beispielhaft und vorzugsweise seien genannt: Formyl, Acetyl, Propanoyl, Butanoyl, Isobutanoyl, Pentanoyl, Isopentanoyl und Hexanoyl. Bevorzugt ist ein geradkettiger oder verzweigter Alkanoylrest mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen. Besonders bevorzugt sind Acetyl und Propanoyl.

(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)- und (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl stehen für einen geradkettigen oder verzweigten Alkylrest mit 1 bis 6 bzw. 1 bis 4 Kohlenstoffatomen. Bevorzugt ist ein geradkettiger oder verzweigter Alkylrest mit 1 bis 4, besonders bevorzugt mit 1 bis 3 Kohlenstoffatomen. Beispielhaft und vorzugsweise seien genannt: Methyl, Ethyl, n-Propyl, Isopropyl, tert.-Butyl, n-Pentyl und n-Hexyl.

(C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>)- und (C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkenyl stehen für einen geradkettigen oder verzweigten Alkenylrest mit 2 bis 6 bzw. 2 bis 4 Kohlenstoffatomen. Bevorzugt ist ein geradkettiger oder verzweigter Alkenylrest mit 2 bis 4, besonders bevorzugt mit 2 bis 3 Kohlenstoffatomen. Beispielhaft und vorzugsweise seien genannt: Vinyl, Allyl, n-Prop-1-en-1-yl und n-But-2-en-1-yl.

25 (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)- und (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxy stehen für einen geradkettigen oder verzweigten Alkoxy-Rest mit 1 bis 6 bzw. 1 bis 4 Kohlenstoffatomen. Bevorzugt ist ein geradkettiger oder verzweigter Alkoxyrest mit 1 bis 4, besonders bevorzugt mit 1 bis 3 Kohlenstoffatomen. Beispielhaft und vorzugsweise seien genannt: Methoxy, Ethoxy, n-Propoxy, Isopropoxy, tert.-Butoxy, n-Pentoxy und n-Hexoxy.

Mono-(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)- und Mono-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-alkylamino stehen für einen geradkettigen oder verzweigten Monoalkylamino-Rest mit 1 bis 6 bzw. 1 bis 4 Kohlenstoffatomen. Bevorzugt ist ein geradkettiger oder verzweigter Alkylaminorest mit 1 bis 4, besonders bevorzugt mit 1 bis 3 Kohlenstoffatomen. Beispielhaft und vorzugsweise seien genannt: Methylamino, Ethylamino, n-Propylamino, Isopropylamino, tert.-Butylamino, n-Pentylamino und n-Hexylamino.

10

Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)- und Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-alkylamino steht für einen geradkettigen oder verzweigten Dialkylamino-Rest, wobei die Alkylreste gleich oder verschieden sein können und jeweils 1 bis 6 bzw. 1 bis 4 Kohlenstoffatome enthalten. Bevorzugt ist ein geradkettiger oder verzweigter Dialkylaminorest, in dem die Alkylreste jeweils 1 bis 4, besonders bevorzugt 1 bis 3 Kohlenstoffatome enthalten. Beispielhaft und vorzugsweise seien genannt: Dimethylamino, Diethylamino, Di-n-propylamino, Diisopropylamino, Di-tert-butylamino, Di-n-pentylamino, Di-n-hexylamino, Ethylmethylamino, Isopropylmethylamino, n-Butylethylamino, tert.-Butylmethylamino, n-Hexyl-isopentylamino.

15

5

(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)- und (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxycarbonyl steht für einen geradkettigen oder verzweigten Alkoxycarbonyl-Rest mit 1 bis 6 bzw. 1 bis 4 Kohlenstoffatomen in der Alkoxy-Gruppe. Beispielhaft und vorzugsweise seien genannt: Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl, n-Propoxycarbonyl, Isopropoxycarbonyl und tert.-Butoxycarbonyl.

20

(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)- und (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkylsulfonyl steht für einen geradkettigen oder verzweigten Alkylsulfonyl-Rest mit 1 bis 6 bzw. 1 bis 4 Kohlenstoffatomen in der Alkylgruppe. Beispielhaft und vorzugsweise seien genannt: Methylsulfonyl, Ethylsulfonyl, n-Propylsulfonyl, Isopropylsulfonyl und tert.-Butylsulfonyl.

25

30

(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Acyloxy steht für einen geradkettigen oder verzweigten Alkyl-Rest mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen, der in der 1-Position ein doppelt gebundenes Sauerstoffatom trägt und in der 1-Position über ein weiteres Sauerstoffatom verknüpft ist. Beispielhaft und vorzugsweise seien genannt: Acetoxy, Propionoxy, n-Butyroxy, i-Butyroxy, Pivaloyloxy, n-Hexanoyloxy.

(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)- und (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Acylamino steht für eine Amino-Gruppe mit einem geradkettigen oder verzweigten Alkanoyl-Substituenten, der 1 bis 6 bzw. 1 bis 4 Kohlenstoffatome aufweist und über die Carbonylgruppe verknüpft ist. Beispielhaft und vorzugsweise seien genannt: Formamido, Acetamido, Propionamido, n-Butyramido und Pivaloylamido.

10

(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkylaminocarbonyl steht für eine Aminogruppe, die über eine Carbonylgruppe verknüpft ist und die einen geradkettigen oder verzweigten Alkylsubstituenten mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen aufweist. Bevorzugt ist ein Alkylaminocarbonyl-Rest mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen. Beispielhaft und vorzugsweise seien
genannt: Methylaminocarbonyl, Ethylaminocarbonyl, n-Propylaminocarbonyl, Isopropylaminocarbonyl und t-Butylaminocarbonyl.

15

5

(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxycarbonylamino steht für eine Amino-Gruppe mit einem geradkettigen oder verzweigten Alkoxycarbonyl-Substituenten, der im Alkoxyrest 1 bis 4 Kohlenstoffatome aufweist und über die Carbonylgruppe mit der Amino-Gruppe verknüpft ist. Beispielhaft und vorzugsweise seien genannt: Methoxycarbonylamino, Ethoxycarbonylamino, n-Propoxycarbonylamino, Isopropoxycarbonylamino und t-Butoxycarbonylamino.

20

Mono- und Di-[(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-alkylsulfonyl]amino steht für eine Amino-Gruppe mit einem bzw. zwei gleichen oder verschiedenen, geradkettigen oder verzweigten Alkylsulfonyl-Substituenten mit jeweils 1 bis 6 Kohlenstoffatomen in der Alkylgruppe. Beispielhaft und vorzugsweise seien genannt: Methylsulfonylamino, Bis-(methylsulfonyl)amino, Ethylsulfonylamino, n-Propylsulfonylamino, Isopropylsulfonylamino und tert.-Butylsulfonylamino.

30

25

(C<sub>6</sub>-C<sub>10</sub>)-Aryl steht für einen aromatischen Rest mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen. Bevorzugte Arylreste sind Phenyl und Naphthyl.

(C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>)-Cycloalkyl steht für eine Cycloalkylgruppe mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen. Beispielhaft und vorzugsweise seien genannt: Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cyclopentyl, Cyclopentyl, Cyclopentyl und Cyclopentyl und Cyclopentyl. Besonders bevorzugt sind Cyclopropyl, Cyclopentyl und Cyclopentyl.

(C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>)-Cycloalkylcarbonyl steht für eine wie oben definierte Cycloalkylgruppe, die über eine Carbonylgruppe verknüpst ist. Bevorzugt ist Cyclopropylcarbonyl.

10

5- oder 6-gliedriges Heteroaryl steht für einen heteroaromatischen Rest mit 1 bis 3 bzw. 1 bis 2 Ring-Stickstoffatomen, der über ein Ring-Kohlenstoffatom oder gegebenenfalls über ein Ring-Stickstoffatom gebunden ist. Beispielhaft und vorzugsweise seien genannt: Pyrrolyl, Imidazolyl, Pyrazolyl, Triazolyl, Pyridyl, Pyrimidinyl und Pyridazinyl.

15

5

5- oder 6-gliedriges Heterocyclyl mit bis zu zwei Heteroatomen aus der Reihe N, O und/oder S steht für einen gesättigten Heterocyclus. Beispielhaft und vorzugsweise seien genannt: Pyrrolidinyl, Piperazinyl, Morpholinyl, Thiomorpholinyl und Piperidinyl. Bevorzugt ist Piperazinyl.

20



5- bis 7-gliedriges, gesättigtes oder partiell ungesättigtes, über ein Ring-Stickstoffatom verknüpftes Heterocyclyl steht für einen nicht-aromatischen Heterocyclus, der neben dem Stickstoffatom ein weiteres Heteroatom aus der Reihe N, O, S, SO oder SO<sub>2</sub> und gegebenenfalls eine oder zwei Doppelbindungen enthalten kann. Bevorzugt ist ein 5- bis 6-gliedriger gesättigter Heterocyclus, der neben dem Stickstoffatom ein weiteres Heteroatom aus der Reihe N, O oder S enthalten kann. Beispielhaft und vorzugsweise seien genannt: Pyrrolidinyl, Pyrrolinyl, Piperidinyl, 1,2-Dihydropyridinyl, 1,4-Dihydropyridinyl, Piperazinyl, Morpholinyl, Thiomorpholinyl, Hexahydroazepinyl und Hexahydro-1,4-diazepinyl. Bevorzugt sind Piperidinyl, Piperazinyl, Morpholinyl und Pyrrolidinyl.

Halogen steht für Fluor, Chlor, Brom und Jod. Bevorzugt sind Fluor, Chlor und Brom. Besonders bevorzugt sind Fluor und Chlor.

Bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I), in welcher

5

R<sup>1</sup> für eine Gruppe der Formel



steht, worin

10

Α

für CR<sup>4</sup>R<sup>5</sup>, O, S, NR<sup>6</sup> oder -CH<sub>2</sub>NR<sup>6</sup>- steht, wobei

15

R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, das durch Hydroxy substituiert sein kann, Hydroxy, Fluor, Carboxyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxycarbonyl stehen oder gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, eine Carbonylgruppe bilden,

und

20

R<sup>6</sup> für Wasserstoff, (C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkenyl, (C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>)-Cycloalkyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxycarbonyl, Formyl, Acetyl, (C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>)-Cycloalkylcarbonyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkylsulfonyl, Aminocarbonyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkylaminocarbonyl oder für (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl steht, welches seinerseits durch Hydroxy, Methoxy, Ethoxy, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxycarbonyl, Amino, Dimethylamino, Diethylamino, Pyrrolidino, Piperidino oder Morpholino substituiert sein kann,

25

oder

R<sup>1</sup> für 5-gliedriges, über ein Ring-Stickstoffatom verknüpftes Heteroaryl mit bis zu zwei weiteren Ring-Stickstoffatomen steht, das ein- oder zweifach, gleich oder verschieden, durch Fluor, Chlor, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxycarbonyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, welches seinerseits gegebenenfalls durch Hydroxy substituiert ist, substituiert sein kann,

R<sup>2</sup> für Phenyl steht, das ein- oder zweifach, gleich oder verschieden, durch Substituenten ausgewählt aus der Gruppe Fluor, Chlor, Cyano, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, Trifluormethyl, Formyl, Acetyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxy, Hydroxy, Acetoxy, Pivaloyloxy, Amino, Formylamino, Acetylamino und Methylsulfonylamino substituiert sein kann,

wobei (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl und (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxy ihrerseits jeweils durch Hydroxy, Amino, Methoxy, Ethoxy oder Acetylamino substituiert sein können,

oder

5

10

15

20

25

R<sup>2</sup> für Pyrrolyl, Pyridyl oder Pyrimidinyl steht, die jeweils durch Amino, Fluor, Chlor, Methyl, Ethyl, Methoxy oder Ethoxy substituiert sein können,

und

R<sup>3</sup> für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, Trifluormethyl, Nitro oder Cyano steht.

Von besonderer Bedeutung sind Verbindungen der Formel (I), in welcher

R<sup>1</sup> für über ein Ring-Stickstoffatom angebundenes Imidazolyl oder für über ein Ring-Stickstoffatom angebundenes Piperazinyl, das am zweiten Ring-Stickstoffatom durch Methyl, Ethyl, 2-Hydroxyethyl, 2-Methoxyethyl, Acetyl,

tert.-Butoxycarbonyl, Cyclopropylcarbonyl, Aminocarbonyl oder Methylsulfonyl substituiert sein kann, steht.

Gleichfalls von besonderer Bedeutung sind Verbindungen der Formel (I), in welcher

R<sup>2</sup> für Phenyl, das durch Hydroxy oder Fluor substituiert sein kann, oder für Pyridyl steht.

Ganz besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I), in welcher

10

R<sup>1</sup> für über ein Ring-Stickstoffatom angebundenes Imidazolyl oder für über ein Ring-Stickstoffatom angebundenes Piperazinyl, das am zweiten Ring-Stickstoffatom durch Methyl, Ethyl, 2-Hydroxyethyl, 2-Methoxyethyl, Acetyl, tert.-Butoxycarbonyl oder Methylsulfonyl substituiert sein kann, steht,

15

5

R<sup>2</sup> für Phenyl, das in 4-Position zur Anknüpfstelle an den Phenylring durch Fluor oder Hydroxy substituiert sein kann, steht,

und

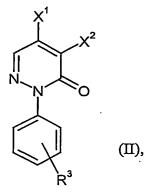
20

25

R<sup>3</sup> sich in 4-Position zur Anknüpfstelle desPyridazinonrings befindet und für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Methyl oder Trifluormethyl steht.

Insbesondere bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I), die ausgewählt sind aus der Gruppe der folgenden Verbindungen:

Die Erfindung betrifft weiterhin ein Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der Formel (I), dadurch gekennzeichnet, dass man Verbindungen der Formel (II)



in welcher

R<sup>3</sup> die oben angegebene Bedeutung hat, und

5 X<sup>1</sup> und X<sup>2</sup> jeweils für Halogen, vorzugsweise für Brom oder Chlor stehen,

zunächst mit einer Verbindung der Formel (III)

$$R^1-H$$
 (III),

10

in welcher R1 die oben angegebene Bedeutung hat,

in einem inerten Lösungsmittel gegebenenfalls in Gegenwart einer Hilfsbase und/oder eines Alkalimetalliodids in Verbindungen der Formel (IV)

15

$$R^1$$
 $X^2$ 
 $(IV)$ 



in welcher R<sup>1</sup>, R<sup>3</sup> und X<sup>2</sup> jeweils die oben angegebene Bedeutung haben,

20 überführt und diese dann mit einer Verbindung der Formel (V)

HO 
$$\mathbb{R}^2$$
 (V),

in welcher R2 die oben angegebene Bedeutung hat,

in einem inerten Lösungsmittel in Gegenwart einer Base und gegebenenfalls in Gegenwart eines Alkalimetalliodids umsetzt.

5

10

15

Inerte Lösungsmittel für beide Verfahrensschritte sind beispielsweise Alkohole wie Methanol, Ethanol, n-Propanol, iso-Propanol, n-Butanol, tert.-Butanol oder Ethylenglykolmonomethylether, Ether wie Diethylether, Methyl-tert.-butylether, Dioxan, Tetrahydrofuran, Ethylenglykoldimethylether oder Diethylenglykoldimethylether, oder dipolar-aprotische Lösungsmittel wie Dimethylformamid, Dimethylacetamid, Dimethylsulfoxid, Sulfolan oder N-Methylpyrrolidon. Bevorzugt ist Dimethylformamid oder N-Methylpyrrolidon.

Beide Verfahrensschritte können gegebenenfalls auch ohne Lösungsmittel, d.h. in Substanz bzw. in der Schmelze durchgeführt werden.

20

Als Hilfsbasen für den Verfahrensschritt (II) + (III)  $\rightarrow$  (IV) sind beispielsweise Alkali- oder Erdalkalicarbonate wie Natrium-, Kalium-, Caesium- oder Calcium-carbonat, oder tertiäre organische Amine wie Triethylamin, Diisopropylethylamin, N-Methylmorpholin, N-Methylpiperidin oder 1,4-Diazabicyclo[2.2.2]octan geeignet. Bevorzugt werden tertiäre Amine. Die Hilfsbase wird dabei im Molverhältnis von 0.75:1 bis 2:1, bezogen auf die Verbindung (II), eingesetzt; bevorzugt ist ein Molverhältnis von 0.95:1 bis 1.5:1.

25

30

Als Basen für den Verfahrensschritt  $(IV) + (V) \rightarrow (I)$  eignen sich Alkali- oder Erdalkalicarbonate wie Natrium- oder Calciumcarbonat, Alkali-Alkoholate wie Natrium- oder Kaliummethanolat, Natrium- oder Kaliumethanolat oder Kalium-tertbutylat, Alkalihydride wie Natrium- oder Kaliumhydrid, Amide wie Natriumamid, Lithium-bis-(trimethylsilyl)amid oder Lithiumdiisopropylamid, tertiäre organische Amine wie Triethylamin, Ethyldiisopropylamin, N-Methylpiperidin oder 1,4-Diazabicyclo[2.2.2]octan, oder metallorganische Verbindungen

wie n-Butyllithium. Bevorzugt ist 1,4-Diazabicyclo[2.2.2]octan, Natriumhydrid, Kaliumhydrid oder Kalium-tert.-butylat. Die Base wird dabei im Molverhältnis von 0.75:1 bis 2:1, bezogen auf die Verbindung (V), eingesetzt; bevorzugt ist ein Molverhältnis von 0.95:1 bis 1.5:1.

5

Beide Verfahrensschritte können in Gegenwart von Alkalimetalliodiden wie Lithium-, Natrium-, Kalium- oder Caesiumiodid durchgeführt werden. Das Iodid wird dabei in einem molaren Verhältnis von 0.001:1 bis 2:1, bezogen auf die Verbindung (II) bzw. (IV), eingesetzt; bevorzugt ist ein Molverhältnis von 0.01:1 bis 1:1.

10

Die Verbindungen (II) und (III) werden in einem molaren Verhältnis von 1:1 bis 1:10, bevorzugt von 1:1 bis 1:5, eingesetzt. Die Umsetzung wird in einem Temperaturbereich von +20°C bis +200°C, bevorzugt von +20°C bis +120°C, durchgeführt. Die Umsetzung kann bei Normaldruck, bei vermindertem oder bei erhöhtem Druck durchgeführt werden; bevorzugt ist die Durchführung bei Normaldruck.

15

Die Verbindungen (IV) und (V) werden in einem molaren Verhältnis von 10:1 bis 1:10, bevorzugt von 1:1 bis 1:3, eingesetzt. Die Umsetzung wird in einem Temperaturbereich von +20°C bis +200°C, bevorzugt von +100°C bis +180°C, durchgeführt. Die Umsetzung kann bei Normaldruck, bei vermindertem oder bei erhöhtem Druck durchgeführt werden; bevorzugt ist die Durchführung bei Normaldruck.

20

Die Verbindungen der Formel (II) sind bekannt oder können in Analogie zu literaturbekannten Verfahren hergestellt werden [siehe z.B. Drury, *Angew. Chemie* 77, 282 (1965)].

25

Die Verbindungen der Formeln (III) und (V) sind kommerziell erhältlich, literaturbekannt oder können in Analogie zu literaturbekannten Verfahren hergestellt werden.

In einer Verfahrensvariante können die Verbindungen der Formel (I) auch dadurch hergestellt werden, dass man entweder

#### [A] Verbindungen der Formel (VI)

5

$$\mathbb{R}^{1^*}$$
 $\mathbb{Q}$ 
 $\mathbb$ 

#### in welcher

10

 $R^{1*}$ die oben angegebene Bedeutung von R1 hat, jedoch seinerseits nicht durch Brom oder Iod substituiert ist,

 $R^{3*}$ die oben angegebene Bedeutung von R3 hat, jedoch nicht für Brom oder Iod steht, und

Y

für Brom, Iod oder Trifluormethylsulfonyloxy (Triflat) steht,

in einer Kupplungsreaktion mit einer Verbindung der Formel (VII)

$$R^{2^{*}}$$
  $B$   $O-R^{7}$  (VII),

20

in welcher

R<sup>2\*</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>2</sup> hat, jedoch seinerseits nicht durch Brom oder Iod substituiert ist, und

R<sup>7</sup> für Wasserstoff oder Methyl steht oder beide Reste zusammen eine CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>- oder C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>-C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>-Brücke bilden,

in einem inerten Lösungsmittel in Gegenwart eines geeigneten Palladium-Katalysators und einer Base umsetzt,

10 oder

5

### [B] Verbindungen der Formel (VIII)

15

in welcher

R<sup>1\*</sup>, R<sup>3\*</sup> und R<sup>7</sup> jeweils die oben angegebene Bedeutung haben,

in einer Kupplungsreaktion mit einer Verbindung der Formel (IX)

$$R^2$$
– $Z$  (IX),

in welcher

- R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung hat, und
- Z für Brom oder Iod steht,

in einem inerten Lösungsmittel in Gegenwart eines geeigneten Palladium-Katalysators und einer Base umsetzt.

Als inerte Lösungsmittel für die Verfahrensvariante [A] eignen sich beispielsweise Alkohole wie Methanol, Ethanol, n-Propanol, iso-Propanol oder n-Butanol, aromatische Kohlenwasserstoffe wie Benzol, Xylol oder Toluol, oder dipolaraprotische Lösungsmittel wie Dimethylformamid, Dimethylacetamid, Dimethylsulfoxid, Sulfolan oder N-Methylpyrrolidon. Ebenso ist es möglich, Gemische der genannten Lösungsmittel einzusetzen. Bevorzugt ist Dimethylformamid oder ein Gemisch aus Ethanol und Toluol.

Als inerte Lösungsmittel für die Verfahrensvariante [B] eignen sich beispielsweise dipolar-aprotische Lösungsmittel wie Dimethylformamid, Dimethylacetamid, Dimethylsulfoxid, Sulfolan oder N-Methylpyrrolidon. Bevorzugt ist Dimethylsulfoxid.

Als Palladium-Katalysatoren eignen sich für beide Verfahrensvarianten die für Suzuki-Kupplungen üblichen Palladium(0)- und Palladium(II)-Komplexverbindungen; bevorzugt ist Palladium-tetrakistriphenylphosphan, [1,1-Bis(diphenylphosphino)-ferrocenyl]dichlor-palladium(II)-Komplex oder Bistriphenylphosphandichlorpalladium(II)-Komplex. Die Palladiumverbindung wird dabei in einem Molverhältnis von 0.005:1 bis 0.5:1, bevorzugt in einem Molverhältnis von 0.02:1 bis 0.15:1, bezogen auf die Verbindung (VI) bzw. (VIII), eingesetzt.

Als Basen eignen sich für beide Verfahrensvarianten wäßrige Lösungen von Alkalimetallcarbonaten und -hydrogencarbonaten sowie von Alkalisalzen der Essig- oder Propionsäure; bevorzugt ist Natriumcarbonat. Bezogen auf die Verbindung (VI) bzw.

10

15

20

30

(VIII) wird ein molares Verhältnis von 1:1 bis 10:1, bevorzugt von 1.5:1 bis 8:1, der Base verwendet.

Die Verbindungen (VI) und (VII) werden in einem molaren Verhältnis von 3:1 bis 1:3, bevorzugt von 1.2:1 bis 1:1.2, eingesetzt. Die Umsetzung wird in einem Temperaturbereich von +20°C bis +150°C, bevorzugt von +50°C bis +100°C, durchgeführt. Die Umsetzung kann bei Normaldruck, bei vermindertem oder bei erhöhtem Druck durchgeführt werden; bevorzugt ist die Durchführung bei Normaldruck.

Die Verbindungen (VIII) und (IX) werden in einem molaren Verhältnis von 2:1 bis 1:10, bevorzugt von 1:1 bis 1:3, eingesetzt. Die Umsetzung wird in einem Temperaturbereich von +20°C bis +150°C, bevorzugt von +50°C bis +100°C, durchgeführt. Die Umsetzung kann bei Normaldruck, bei vermindertem oder bei erhöhtem Druck durchgeführt werden; bevorzugt ist die Durchführung bei Normaldruck.

Die Verbindungen der Formel (VI) und (VIII) können entsprechend dem zuvor beschriebenen Verfahren (IV) + (V)  $\rightarrow$  (I) hergestellt werden.

Die Verbindungen der Formel (VIII) können auch analog der Verfahrensvariante [A] durch Palladium-katalysierte Umsetzung von Verbindungen der Formel (VI) mit entsprechenden Borsäure-Derivaten, wie beispielsweise 4,4,4',4',5,5,5',5'-Octamethyl-2,2'-bi-1,3,2-dioxaborolan, erhalten werden [vgl. z.B. A. Suzuki, *Acc. Chem. Res.*, 15, 178 (1982); Miyaura et al., *J. Am. Chem. Soc.*, 111, 314 (1989)].

Die Verbindungen der Formel (VII) sind kommerziell erhältlich, literaturbekannt oder können in Analogie zu literaturbekannten Verfahren hergestellt werden [siehe z.B. A. Suzuki, in: Metal-catalyzed cross-coupling reactions, F. Driedrich und P.J. Stang, Hrsg., Wiley, Weinheim 1998].

Die Verbindungen der Formel (IX) sind kommerziell erhältlich, literaturbekannt oder können in Analogie zu literaturbekannten Verfahren hergestellt werden.

5

10

15

10

15

20

25

In einer weiteren Verfahrensvariante können die Verbindungen der Formel (I) auch dadurch hergestellt werden, dass man Verbindungen der Formel (II) zunächst mit einer Verbindung der Formel (V) in einem inerten Lösungsmittel in Gegenwart einer Base in Verbindungen der Formel (X)

$$\mathbb{R}^3$$

in welcher R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup> und X<sup>1</sup> jeweils die oben angegebene Bedeutung haben,

überführt und diese dann mit einer Verbindung der Formel (III) in einem inerten Lösungsmittel gegebenenfalls in Gegenwart einer Hilfsbase und/oder eines Alkalimetalliodids umsetzt.

Inerte Lösungsmittel für den Verfahrensschritt (II) + (V)  $\rightarrow$  (X) sind vorteilhafterweise Ether wie Methyl-tert.-butylether, Dioxan, Tetrahydrofuran oder Ethylenglykoldimethylether. Bevorzugt ist Dioxan.

Inerte Lösungsmittel für den Verfahrensschritt  $(X) + (III) \rightarrow (I)$  sind beispielsweise Ether wie Dioxan, Tetrahydrofuran, Ethylenglykoldimethylether oder Diethylenglykoldimethylether, oder dipolar-aprotische Lösungsmittel wie Dimethylformamid, Dimethylacetamid, Dimethylsulfoxid, Sulfolan oder N-Methylpyrrolidon. Bevorzugt ist Dimethylformamid. Dieser Verfahrensschritt kann gegebenenfalls auch ohne Lösungsmittel, d.h. in Substanz bzw. in der Schmelze durchgeführt werden.

Als Basen für den Verfahrensschritt (II) + (V)  $\rightarrow$  (X) eignen sich beispielsweise Metall-Alkoholate wie Natrium- oder Kaliummethanolat, Natrium- oder Kaliumethanolat, Thalliummethanolat oder -ethanolat oder Kalium-tert.-butylat, Metallhydride wie Natrium-, Kalium- oder Lithiumhydrid, Amide wie Natrium- oder Kaliumamid, Lithium- oder Natrium-bis(trimethylsilyl)amid oder Lithiumdiisopropylamid, oder metallorganische Verbindungen wie Methyl-, n-Butyl- oder Phenyllithium. Bevorzugt ist Natriumhydrid. Die Base wird dabei im Molverhältnis von 1.5:1 bis 1:1.5, bezogen auf die Verbindung (V), eingesetzt; bevorzugt ist ein Molverhältnis von 1:1 bis 1.1:1. Die Umsetzung der Base mit der Verbindung (V) wird in einem Temperaturbereich von -78°C bis +30°C durchgeführt; bei Verwendung von Natriumhydrid erfolgt dies bevorzugt in einem Temperaturbereich von 0°C bis +30°C.

15

10

5

Als Hilfsbasen für den Verfahrensschritt  $(X) + (III) \rightarrow (I)$  eignen sich Alkali- oder Erdalkalicarbonate wie Natrium-, Kalium-, Caesium- oder Calciumcarbonat, oder tertiäre organische Amine wie Triethylamin, Ethyldiisopropylamin, N-Methylmorpholin oder N-Methylpiperidin; bevorzugt ist Triethylamin oder Ethyldiisopropylamin. Die Base wird dabei im Molverhältnis von 1:1 bis 2:1, bezogen auf die Verbindung (X), eingesetzt; bevorzugt ist ein Molverhältnis von 1:1 bis 1.5:1.

20

Der Verfahrensschritt (X) + (III)  $\rightarrow$  (I) kann vorteilhafterweise in Gegenwart von Alkalimetalliodiden wie Lithium-, Natrium-, Kalium- oder Caesiumiodid durchgeführt werden; bevorzugt ist Natrium- oder Kaliumiodid. Das Iodid wird dabei in einem molaren Verhältnis von 0.1:1 bis 2:1, bezogen auf die Verbindung (X), eingesetzt; bevorzugt ist ein Molverhältnis von 1:1.

25

30

Die Verbindungen (II) und (V) werden in einem molaren Verhältnis von 0.5:1 bis 2:1, bevorzugt von 1:1, eingesetzt. Die Umsetzung wird in einem Temperaturbereich von 0°C bis +100°C, bevorzugt von +10°C bis +30°C, durchgeführt. Die Umsetzung kann bei Normaldruck, bei vermindertem oder bei erhöhtem Druck durchgeführt werden; bevorzugt ist die Durchführung bei Normaldruck.

10

15

20

Die Verbindungen (III) und (X) werden in einem molaren Verhältnis von 1:3 bis 5:1, bevorzugt von 1:1.5 bis 2:1, eingesetzt. Die Umsetzung wird in einem Temperaturbereich von +50°C bis +200°C, bevorzugt von +120°C bis +170°C, durchgeführt. Die Umsetzung kann bei Normaldruck, bei vermindertem oder bei erhöhtem Druck durchgeführt werden; bevorzugt ist die Durchführung bei Normaldruck.

In einer weiteren Verfahrensvariante können die Verbindungen der Formel (I) auch dadurch hergestellt werden, dass man Verbindungen der Formel (II) zunächst mit einem Überschuß an Verbindung (V) in einem inerten Lösungsmittel in Gegenwart einer Base und gegebenenfalls in Gegenwart eines Alkalimetalliodids in Verbindungen der Formel (XI)

$$\mathbb{R}^{2}$$
 $\mathbb{R}^{2}$ 
 $\mathbb{R}^{2}$ 
 $\mathbb{R}^{3}$ 
 $\mathbb{R}^{3}$ 
 $\mathbb{R}^{3}$ 
 $\mathbb{R}^{3}$ 

in welcher R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> jeweils die oben angegebene Bedeutung haben,

überführt und diese dann mit einer Verbindung der Formel (III) in einem inerten Lösungsmittel gegebenenfalls in Gegenwart einer Hilfsbase und/oder eines Alkalimetalliodids umsetzt.

Inerte Lösungsmittel für den Verfahrensschritt (II) + (V)  $\rightarrow$  (XI) sind vorteilhafterweise aprotische Lösungsmittel wie beispielsweise Dimethylformamid, Dimethyl-

20

acetamid, Dimethylsulfoxid oder Sulfolan oder Ether wie Methyl-tert.-butylether, Dioxan, Tetrahydrofuran oder Ethylenglykoldimethylether. Bevorzugt ist Dimethylformamid.

Inerte Lösungsmittel für den Verfahrensschritt (XI) + (III) → (I) sind beispielsweise Ether wie Dioxan, Tetrahydrofuran, Ethylenglykoldimethylether oder Diethylenglykoldimethylether, oder dipolar-aprotische Lösungsmittel wie Dimethylformamid, Dimethylacetamid, Dimethylsulfoxid, Sulfolan oder N-Methylpyrrolidon. Bevorzugt ist Dimethylformamid. Dieser Verfahrensschritt kann gegebenenfalls auch ohne Lösungsmittel, d.h. in Substanz bzw. in der Schmelze durchgeführt werden.

Als Basen für den Verfahrensschritt (II) + (V) → (XI) eignen sich beispielsweise Metall-Alkoholate wie Natrium- oder Kaliummethanolat, Natrium- oder Kaliumethanolat, Thalliummethanolat oder -ethanolat oder Kalium-tert.-butylat, Metallhydride wie Natrium-, Kalium- oder Lithiumhydrid, Amide wie Natrium- oder Kaliumamid, Lithium- oder Natrium-bis(trimethylsilyl)amid oder Lithiumdiiso-propylamid, oder metallorganische Verbindungen wie Methyl-, n-Butyl- oder Phenyllithium. Bevorzugt ist Natriumhydrid. Die Base wird dabei im Molverhältnis von 1.5:1 bis 1:1.5, bezogen auf die Verbindung (V), eingesetzt; bevorzugt ist ein Molverhältnis von 1:1 bis 1.1:1. Die Umsetzung der Base mit der Verbindung (V) wird in einem Temperaturbereich von -78°C bis +30°C durchgeführt; bei Verwendung von Natriumhydrid erfolgt dies bevorzugt in einem Temperaturbereich von 0°C bis +30°C.

Als Hilfsbasen für den Verfahrensschritt (XI) + (III) → (I) eignen sich Alkali- oder Erdalkalicarbonate wie Natrium-, Kalium-, Caesium- oder Calciumcarbonat, oder tertiäre organische Amine wie Triethylamin, Ethyldiisopropylamin, N-Methylmorpholin, N-Methylpiperidin oder 1,4-Diazabicyclo[2.2.2]octan; bevorzugt ist 1,4-Diazabicyclo[2.2.2]octan oder Ethyldiisopropylamin. Die Base wird dabei im Molverhältnis von 0.75:1 bis 2:1, bezogen auf die Verbindung (III), eingesetzt; bevorzugt ist ein Molverhältnis von 0.95:1 bis 1.5:1.

Der Verfahrensschritt (II) + (V)  $\rightarrow$  (XI) kann vorteilhafterweise in Gegenwart von Alkalimetalliodiden wie Lithium-, Natrium-, Kalium- oder Caesiumiodid durchgeführt werden; bevorzugt ist Natrium- oder Kaliumiodid. Das Iodid wird dabei in einem molaren Verhältnis von 0.05:1 bis 2:1, bezogen auf die Verbindung (V), eingesetzt; bevorzugt ist ein Molverhältnis von 0.1:1 bis 0.5:1.

10

Der Verfahrensschritt (XI) + (III)  $\rightarrow$  (I) kann gleichfalls vorteilhafterweise in Gegenwart von Alkalimetalliodiden wie Lithium-, Natrium-, Kalium- oder Caesiumiodid durchgeführt werden; bevorzugt ist Natrium- oder Kaliumiodid. Das Iodid wird dabei in einem molaren Verhältnis von 0.1:1 bis 2:1, bezogen auf die Verbindung (XI), eingesetzt; bevorzugt ist ein Molverhältnis von 1:1.

15

5

Die Verbindungen (II) und (V) werden in einem molaren Verhältnis von 0.05:1 bis 0.5:1, bevorzugt von 0.1:1 bis 0.5:1, eingesetzt. Die Umsetzung wird in einem Temperaturbereich von +50°C bis +200°C, bevorzugt von +100°C bis +160°C, durchgeführt. Die Umsetzung kann bei Normaldruck, bei vermindertem oder bei erhöhtem Druck durchgeführt werden; bevorzugt ist die Durchführung bei Normaldruck.

20

20

Die Verbindungen (III) und (XI) werden in einem molaren Verhältnis von 1:1 bis 5:1, bevorzugt von 1:1 bis 2:1, eingesetzt. Die Umsetzung wird in einem Temperaturbereich von +50°C bis +200°C, bevorzugt von +100°C bis +170°C, durchgeführt. Die Umsetzung kann bei Normaldruck, bei vermindertem oder bei erhöhtem Druck durchgeführt werden; bevorzugt ist die Durchführung bei Normaldruck.

25

30

Verbindungen der Formel (I), in der R<sup>1</sup> für gegebenenfalls substituiertes 1,2,3-Triazol-1-yl steht, können auch dadurch hergestellt werden, dass man Verbindungen der Formel (X) zunächst mit einem Metallazid in einem inerten Lösungsmittel in Verbindungen der Formel (XII)

$$\mathbb{R}^3$$
 (XIII),

in welcher R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> jeweils die oben angegebene Bedeutung haben,

überführt und diese dann mit einer Verbindung der Formel (XIII)

$$R^8$$
— $C\equiv C-R^9$  (XIII),

in welcher

10

5

 $R^8$  und  $R^9$  unabhängig voneinander für Wasserstoff, ( $C_1$ - $C_6$ )-Alkoxycarbonyl oder für ( $C_1$ - $C_6$ )-Alkyl, welches seinerseits durch Hydroxy oder Halogen substituiert sein kann, stehen,



in Anwesenheit oder Abwesenheit eines inerten Lösungsmittels zu Verbindungen der Formel (XIVa) bzw. (XIVb)

15

20

$$R^8$$
 $R^9$ 
 $R^9$ 
 $R^9$ 
 $R^2$ 
 $R^3$ 
 $R^3$ 
 $R^3$ 
 $R^3$ 

in welcher R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>8</sup> und R<sup>9</sup> jeweils die oben angegebene Bedeutung haben, umsetzt.

Inerte Lösungsmittel für den Verfahrensschritt (X) → (XII) sind vorteilhafterweise aprotische Lösungsmittel wie beispielsweise Dimethylformamid, Dimethylacetamid, Dimethylsulfoxid, Sulfolan, Aceton, Acetonitril oder Ether wie Dioxan, Tetrahydrofuran oder Ethylenglykoldimethylether. Bevorzugt ist Dimethylformamid.

Inerte Lösungsmittel für den Verfahrensschritt (XII) + (XIII) → (XIVa) bzw. (XIVb) sind beispielsweise Ether wie Dioxan, Tetrahydrofuran, Ethylenglykoldimethylether oder Diethylenglykoldimethylether, dipolar-aprotische Lösungsmittel wie Dimethylformamid, Dimethylacetamid, Dimethylsulfoxid, Sulfolan oder N-Methylpyrrolidon, oder aromatische Kohlenwasserstoffe wie Benzol, Toluol oder isomere Xylole, oder Chlorbenzol oder Nitrobenzol. Dieser Verfahrensschritt kann gegebenenfalls auch ohne Lösungsmittel durchgeführt werden. Bevorzugt wird die Umsetzung in Toluol oder ohne Lösungsmittel durchgeführt.

Die Verbindungen (X) werden mit dem Azid in einem molaren Verhältnis von 1:1 bis 1:15, bevorzugt von 1:2 bis 1:6, umgesetzt. Als Azide werden Alkalimetall-Salze der Stickstoffwasserstoffsäure verwendet; bevorzugt ist Natriumazid. Die Umsetzung wird in einem Temperaturbereich von +20°C bis +80°C, bevorzugt von +40°C bis +60°C, durchgeführt. Die Umsetzung kann bei Normaldruck, bei vermindertem oder

10

15

20

25

bei erhöhtem Druck durchgeführt werden; bevorzugt ist die Durchführung bei Normaldruck.

Die Verbindungen (XII) und (XIII) werden in einem molaren Verhältnis von 1:1 bis 1:15, bevorzugt von 1:2 bis 1:8, eingesetzt. Die Umsetzung wird in einem Temperaturbereich von +20°C bis +130°C, bevorzugt von +80°C bis +120°C, durchgeführt. Die Umsetzung kann bei Normaldruck, bei vermindertem oder bei erhöhtem Druck durchgeführt werden; bevorzugt ist die Durchführung bei Normaldruck.

Die Verbindungen der Formel (XIII) sind kommerziell erhältlich, literaturbekannt oder können in Analogie zu literaturbekannten Verfahren hergestellt werden.

Überraschenderweise zeigen die Verbindungen der Formel (I) ein nicht vorhersehbares, wertvolles pharmakologisches Wirkspektrum und sind daher insbesondere zur Prophylaxe und/oder Behandlung von Erkrankungen bei Menschen und Tieren geeignet.

Die pharmazeutische Wirksamkeit der Verbindungen der Formel (I), insbesondere ihre antifibrotische Wirkung, lässt sich durch ihre Wirkung als Lysyloxidase-Inhibitoren erklären.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen sind aufgrund ihrer pharmakologischen Eigenschaften allein oder in Kombination mit einem oder mehreren anderen Wirkstoffen zur Prophylaxe und/oder Behandlung von Erkrankungen bei Menschen und Warmblütern geeignet, insbesondere von Erkrankungen, die durch den schädlichen Aufbau von Kollagen und/oder durch die übermäßige enzymatische Aktivität der Lysyloxidase gekennzeichnet sind; unabhängig von der diesen Schädigungen zugrundeliegenden Erkrankung.

Schädigende Grunderkrankungen in diesem Sinne können Strahlenschäden z.B. in Folge einer Radiotherapie, Schädigungen aufgrund einer Chemotherapie z.B. mit

Bleomycin oder Adriamycin, virale Erkrankungen z.B. Hepatitis B-Infektion, chronische Vergiftungen wie z.B. Alkoholabusus, parasitäre Erkrankungen wie z.B. Schistosomiasis, angeborene Erkrankungen wie z.B. Wilson's Syndrom, Stoffwechselerkrankungen wie z.B. Diabetes, Autoimmunerkrankungen oder auch Erkrankungen unbekannter Herkunft sein. Allen ist gemeinsam, dass sie in einem oder mehreren Organen fibrotische Schäden auslösen. Durch die Therapie mit den erfindungsgemäßen Verbindungen werden die fibrotische Schädigung und damit zusammenhängende Folgeschäden, wie z.B. Organversagen, Varizenbildung, portaler Hochdruck, Bildung bösartiger Geschwülste, bekämpft.

10

15

5

Die therapeutische Verwendung der erfindungsgemäßen Verbindungen umfaßt eben-

falls die Prophylaxe und/oder Behandlung fibrotischer Erkrankungen der inneren Organe. Beispielhaft seien hier Lunge, Herz, Niere, Knochenmark und insbesondere Leber genannt. Behandelt werden können mit den erfindungsgemäßen Verbindungen somit zum Beispiel Leberfibrose. Lebergirbose Lungenfibrose Erdenweitelt.

somit zum Beispiel Leberfibrose, Lebercirrhose, Lungenfibrose, Endomyocard-

fibrose, Kardiomyopathie, Nephropathie, Glomerulonephritis, interstitielle Nierenfibrose, fibrotische Schäden in Folge von Diabetes, Knochenmarksfibrose und

ähnliche fibrotische Erkrankungen.

20

In einem weiteren Aspekt der Erfindung werden durch Verbindungen der Formel (I) dermatologische Fibrosen therapiert. Als Beispiele für derartige Erkrankungen seien Skleroderma, Morphaea, Keloide, Hypertrophe Narbenbildung (auch nach chirurgischen Eingriffen) und Naevi genannt. Auch können die erfindungsgemäßen Verbindungen bei alternder und verhornender Haut eingesetzt werden.

25

Auch fibrotische Erkrankungen des Auges, wie diabetische Retinopathie und proliferative Vitroretinopathie, können mit den erfindungsgemäßen Verbindungen therapiert werden; sie lassen sich auch vorteilhaft zur Bekämpfung postoperativer Narbenbildung, z.B. in Folge von Glaukoma-Operationen einsetzen.

Des weiteren können die erfindungsgemäßen Verbindungen bei der Bekämpfung neoplastischer Erkrankungen, insbesondere solcher Erkrankungen, die durch mit Neoangiogenese verbundene Metastasierung gekennzeichnet sind, therapeutisch eingesetzt werden.

5

Die vorliegende Erfindung betrifft auch die Verwendung der Verbindungen der Formel (I) zur Herstellung von Arzneimitteln zur Prophylaxe und/oder Behandlung der zuvor genannten Krankheitsbilder.

10

Die vorliegende Erfindung betrifft weiterhin ein Verfahren zur Prophylaxe und/oder Behandlung der zuvor genannten Krankheitsbilder mit den Verbindungen der Formel (I).

15

Weiterer Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind Arzneimittel, die mindestens eine Verbindung der Formel (I), vorzugsweise zusammen mit einem oder mehreren pharmakologisch unbedenklichen Hilfs- oder Trägerstoffen enthalten, sowie deren Verwendung zu den zuvor genannten Zwecken.

20

Die Wirkstoffe können in bekannter Weise in die üblichen Formulierungen überführt werden, wie Tabletten, Dragees, Pillen, Granulate, Aerosole, Sirupe, Cremes, Emulsionen, Suspensionen und Lösungen, unter Verwendung inerter, nicht-toxischer, pharmazeutisch geeigneter Trägerstoffe und Lösemittel. Hierbei soll die therapeutisch wirksame Verbindung jeweils in einer Konzentration von etwa 0.01 bis 90 Gew.-% der Gesamtmischung vorhanden sein, d.h. in Mengen, die ausreichend sind, um den angegebenen Dosierungsspielraum zu erreichen.

25

Die Formulierungen werden beispielsweise hergestellt durch Verstrecken der Wirkstoffe mit Lösemitteln und/oder Trägerstoffen, gegebenenfalls unter Verwendung von Emulgiermitteln und/oder Dispergiermitteln, wobei z.B. im Fall der Benutzung von Wasser als Verdünnungsmittel gegebenenfalls organische Lösemittel als Hilfslösemittel verwendet werden können.

15

20

25

30

Die Applikation erfolgt in üblicher Weise, vorzugsweise oral, parenteral oder topisch.

Für den Fall der parenteralen Anwendung können Lösungen der Wirkstoffe unter Verwendung geeigneter flüssiger Trägermaterialien eingesetzt werden.

Im allgemeinen hat es sich als vorteilhaft erwiesen, bei intravenöser Applikation Mengen von etwa 0.001 bis 20 mg/kg, vorzugsweise etwa 0.01 bis 10 mg/kg Körpergewicht zur Erzielung wirksamer Ergebnisse zu verabreichen, und bei oraler Applikation beträgt die Dosierung etwa 0.01 bis 60 mg/kg, vorzugsweise 0.1 bis 30 mg/kg Körpergewicht.

Trotzdem kann es gegebenenfalls erforderlich sein, von den genannten Mengen abzuweichen, und zwar in Abhängigkeit vom Körpergewicht bzw. der Art des Applikationsweges, vom individuellen Verhalten gegenüber dem Medikament, der Art von dessen Formulierung und dem Zeitpunkt bzw. Intervall, zu welchem die Verabreichung erfolgt. So kann es in einigen Fällen ausreichend sein, mit weniger als der vorgenannten Mindestmenge auszukommen, während in anderen Fällen die genannte obere Grenze überschritten werden muß. Im Falle der Applikation größerer Mengen kann es empfehlenswert sein, diese in mehreren Einzelgaben über den Tag zu verteilen.

Die vorliegende Erfindung wird an den folgenden, nicht einschränkenden bevorzugten Beispielen veranschaulicht, die die Erfindung jedoch keinesfalls beschränken.

Die Prozentangaben in den folgenden Tests und Beispielen sind, sofern nicht anders angegeben, Gewichtsprozente; Teile sind Gewichtsteile. Lösungsmittelverhältnisse, Verdünnungsverhältnisse und Konzentrationsangaben von flüssig/flüssig-Gemischen beziehen sich jeweils auf das Volumen.

#### A. Bewertung der physiologischen Wirksamkeit

Zur Untersuchung der *in vitro-* und *in vivo-*Wirkung der erfindungsgemäßen Verbindungen können folgende biologische Assays verwendet werden:

5

#### 1. Test auf Lysyloxidase-inhibitorische Wirkung:

In einer Modfizierung einer Vorschrift von Kagan et al. [Biochem. J. 177, 203-214 (1979)] wurde das Enzym aus Rinderaorten durch Extraktion mit Phosphatpuffer, der Harnstoff enthielt, gefolgt von Ausfällung und Chromatographie auf DEAE-Sephadex gewonnen.

10

Die Testlösung (Gesamtvolumen 200 µl) setzt sich zusammen aus 1.5 mM Homovanillinsäure, 5 mM 1,5-Diaminopentan, 1 Einheit Meerrettich-Peroxidase und 1.5 M Harnstoff in 50 mM Natriumboratpuffer pH 8.2. Das Enzym wurde 15 Minuten lang mit der zu testenden Verbindung vorinkubiert; die Reaktion wurde durch Zugabe von Diaminopentan und Homovanillin / Meerrettich-Peroxidase gestartet. Es wurde die Fluoreszenz des sich bildenden Homovanillin-Dimeren bei 315 nm Excitation und 425 nm Emission gemessen. Diese Testanordnung ist eine Modifizierung der Vorschrift von Trackman et al. [Anal. Biochem. 113, 336-341 (1981)].

20

15

Der IC<sub>50</sub>-Wert als Maß für die Inhibition der Lysyloxidase wird durch Testung verschiedener Substanzkonzentrationen anhand der Konzentrations-Wirkungskurven ermittelt. Beispielhafte IC<sub>50</sub>-Werte zu den erfindungsgemäßen Verbindungen sind in der nachstehenden Tabelle 1 aufgeführt:

Tabelle 1:	IC <sub>50</sub> (μM)
Vergleichsverbindungen:	
β-Aminopropionitril (BAPN)	10
4-Ethoxy-2-methyl-5-morpholino-3(2H)-	>4
pyridazinon (Emorfazone)	
Ausführungsbeispiele:	
Bsp. 5	0.017
Bsp. 8	0.007
Bsp. 82	0.011
Bsp. 12	0.003
Bsp. 25	0.005
Bsp. 34	0.009
Bsp. 81	0.007
Bsp. 176	0.010

Die erfindungsgemäßen Verbindungen zeigen eine deutlich stärkere Hemmwirkung des Enzyms Lysyloxidase als die Referenzverbindung BAPN oder das dem strukturell nächsten Stand der Technik entsprechende 4-Ethoxy-2-methyl-5-morpholino-3(2H)-pyridazinon (Emorfazone).

## 2. Test auf antifibrotische Wirkung in der Leber

#### 2.1 Tiermodelle:

10

15

a) Modell der chronischen Tetrachlorkohlenstoff-Vergiftung:

Chronische Tetrachlorkohlenstoff (CCl<sub>4</sub>)-Behandlung ist eine Standardmethode zur Erzeugung einer Leberfibrose nichtviralen Ursprungs und nachfolgender Zirrhose. Sie wird allgemein als Modell für die Leberfibrose und -zirrhose im Menschen akzeptiert [E. McLean, A. McLean, P. Sutton, Instant Fibrosis: An improved method

10

15

20

25

30

for producing cirrhosis of the liver in rats by simultaneous administration of carbon tetrachloride and phenobarbitone, *Br. J. Exp. Pathol.* 50, 502-506 (1969)].

Es wurden weibliche Sprague-Dawley-Ratten (200-220 g) eingesetzt. Um eine maximale mikrosomale Metabolisierung des CCl<sub>4</sub> zu erreichen, erhielten die Tiere eine Woche vor Beginn der Gabe von Tetrachlorkohlenstoff Isoniazid im Trinkwasser (1g/l). CCl<sub>4</sub> wurde oral jeden fünften Tag in einer Dosis von 0.2 ml/100 g Körpergewicht in einer 1:1-Mischung mit Mineralöl verabreicht. Die erfindungsgemäßen Verbindungen wurden, wie in Tabelle 3 angegeben, im gleichen Zeitraum oral gegeben, bevorzugt in Solutol<sup>®</sup> / Ethanol / PBS-Gemischen. Die Nekropsie wurde 6 Wochen nach Beginn der Behandlung durchgeführt.

#### b) Modell der Gallengangsligatur:

Die Versuche wurden mit weiblichen Sprague-Dawley-Ratten (200-220 g) durchgeführt. Um eine chronische Fibrose zu erzeugen, wurde in einem chirurgischen Verfahren der Gallengang (ductus hepaticus communis) doppelt ligiert. Ethibloc®-Okklusionsemulsion (Ethicon, Norderstedt, Deutschland), eine Mischung aus Prolamin und Ethanol, wurde retrograd in das Gallenwegssystem instilliert [J. Kountouras, B. Billing, P. Scheuer, Prolonged bile obstruction: A new experimental model for cirrhosis in the rat, Br. J. Exp. Pathol. 65, 305-311 (1984); G. Boigk, L. Stroedter, H. Herbst, J. Waldschmidt, E.O. Riecken, D. Schuppan, Silymarin retards collagen accumulation in early and advanced biliary fibrosis secondary to complete bile duct obliteration in rats, Hepatology 26, 643-649 (1997)]. Die erfindungsgemäßen Verbindungen wurden, wie in Tabelle 2 angegeben, im gleichen Zeitraum oral gegeben, bevorzugt in Solutol® / Ethanol / PBS-Gemischen. Die Tiere wurden drei Wochen nach dem chirurgischen Eingriff getötet und untersucht.

#### c) Modell der Serum-induzierten Leberfibrose:

Eine septale Fibrose kann bei Ratten auch durch wiederholte Injektion von heterologem Serum ausgelöst werden. Hierzu werden pro Tier zweimal wöchentlich 0.5 ml steril filtriertes Schweineserum i.p. verabreicht [Bhunchet und Wake,

Hepatology 16, 1452-73 (1992)]. Die Versuche wurden mit weiblichen Sprague-Dawley-Ratten (200-220 g) durchgeführt. Nach 6-8 Wochen wird die septale Fibrose histologisch manifest und läßt sich auch durch Erhöhung des Leber-Hydroxyprolin-Gehalts nachweisen.

5

10

15

#### 2.2 Auswertung der Tiermodelle:

a) Histologische Bewertung / Morphometrie:

Aus dem rechten Vorderleberlappen jeder Ratte wurden standardisierte, transversale Zylinder aus Lebergewebe (ca. 10 x 2 mm) geschnitten. Gefrierschnitte wurden mit 0.1 % Picrosiriusrot-Lösung zum Nachweis von Leberfibrose-assoziiertem Narbenkollagen gefärbt. Zur Kontrasterhöhung wurde mit Fast Green gegengefärbt. Das Ausmaß an Leberfibrose wurde als Prozentsatz des mit Picrosiriusrot anfärbbaren Teils in jedem Schnitt ermittelt. Zur automatisierten Morphometrie wurde ein Leica-Quantimed 500 MC-System (Leica, Deutschland) verwendet. Dabei wurden die Parameter der Farbdetektion standardisiert und während eines Experiments konstant gelassen. Zur Auswertung wurden 64 Beobachtungsfelder, die mittels eines Standardmeßgitters, das 31 mm² überdeckt, bei 100-facher Vergrößerung herangezogen.

20

25

30

#### b) Kollagen-Gehalt:

Zur Abschätzung des Gesamtkollagen-Gehalts wurde die Gewebekonzentration an 4-Hydroxyprolin herangezogen. Es wurde die Methode von Prockop und Udenfried [D.J. Prockop and S. Udenfried, A specific method for the analysis of hydroxyproline in tissues and urine, *Anal. Biochem.* 1, 228-239 (1960)] in modifizierter Form angewendet: Leberproben mit einem Naßgewicht von 60-90 mg wurden getrocknet und anschließend in 6 N Salzsäure bei 100°C über 17 Stunden hydrolysiert. Das Hydrolysat wurde durch Eindampfen getrocknet und in 5 ml entionisiertem Wasser rekonstituiert. 200 µl dieses Hydrolysats wurden mit 200 µl Ethanol versetzt und für 20 Minuten bei Raumtemperatur mit 200 µl einer 0.7%-igen Lösung von Chloramin-T in Citratpuffer (5.7 g Natriumacetat, 3.75 g Citronensäure-Trinatriumsalz, 0.55 g Citronensäure, 38.5 ml Ethanol, auf 100 ml mit Wasser aufgefüllt) oxidiert. Hierzu

wurden danach 400 µl Ehrlichs-Reagenz (12 g p-Dimethylaminobenzaldehyd und 2.7 g Schwefelsäure in 40 ml Ethanol) gegeben. Nach 3 Stunden Inkubation bei 35°C wurde die Absorption bei 573 nm gemessen. Der Gehalt an Hydroxyprolin, bezogen auf das Trockengewicht der eingesetzten Leberproben, wurde anhand einer Eichkurve aus diesen Absorptionswerten ermittelt.

#### 2.3 Ergebnisse:

Wie Tabelle 2 zeigt, reduzieren die erfindungsgemäße Verbindungen den Anteil an Narbenkollagen in Ratten mit durch Gallengangsligatur erzeugter Leberfibrose. Aus Tabelle 3 ist ersichtlich, dass auch durch Tetrachlorkohlenstoff erzeugte Fibrose im Tiermodell durch erfindungsgemäße Verbindungen gehemmt wird, da sich unter Substanzgabe der Gehalt an Gesamtleberkollagen verringert. In Tabelle 4 ist die Beeinflussung des Gesamtkollagens bei seruminduzierter Leberfibrose dargelegt.

15 <u>Tabelle 2:</u> Beeinflussung des Anteils an fibrotischem Gewebe bei Leberfibrose infolge einer Gallengangsligatur in der Ratte

Tiere	intakt (Sham-	Gallengangs-	Gallengangs-
	operiert)	ligiert	ligiert
Substanzgabe	Solutol/Ethanol/	Solutol/Ethanol/	15 mg/kg
	PBS	PBS	Bsp. 82 p.o. b.i.d.
			in Tolutol/ Etha-
			nol/ PBS
Anteil Picrosiriusrot-färbbare			
Fläche: Mittelwert in %	0.21	7.4	4.98
S.E.M.	0.03	0.72	0.58
N (Anzahl Tiere)	5	11	11
P			< 0.05 vs.
			Vehikel

Dieser Effekt entspricht einer Hemmung der Fibrose um ca. 34 %.





<u>Tabelle 3:</u> Beeinflussung des Gesamtkollagen bei Leberfibrose infolge einer chronischen Tetrachlorkohlenstoff-Gabe in der Ratte

Tiere	intakt	CCl <sub>4</sub>	CCl <sub>4</sub>
Substanzgabe	Solutol/Ethanol/	Solutol/Ethanol/	30 mg/kg Bsp. 82
	PBS	PBS	p.o. o.d. in
			Solutol/Ethanol/
			PBS
Gehalt an 4-Hydroxyprolin:			
Mittelwert in mg/g Trocken-	0.504	1.921	1.260
gewicht			
S.E.M.	0.019	0.308	0.121
N (Anzahl Tiere)	5	11	11
P			= 0.059  vs.
		•	Vehikel .

Tabelle 4: Beeinflussung des Gesamtkollagens bei seruminduzierter Leberfibrose in der Ratte

Tiere	intakt	Serumbehandelt	Serumbehandelt
Substanzgabe	Solutol/Ethanol/ PBS	Solutol/Ethanol/ PBS	3 mg/kg Bsp. 34 p.o. o.d. in Solutol/Ethanol/ PBS
Gehalt an 4-Hydroxyprolin: Mittelwert in mg/g Trockengewicht S.E.M.	0.577	2.070 0.188	0.180
N (Anzahl Tiere)	5	15	15
P	< 0.001		< 0.01



#### B. Beispiele

#### Abkürzungen:

APCI Atmosphärendruck – Chemische Ionisation (bei MS)

Boc tert.-Butoxycarbonyl

DC Dünnschichtchromatographie

DCI direkte chemische Ionisation (bei MS)

DMAP 4-N,N-Dimethylaminopyridin

DMF N,N-Dimethylformamid

DMSO Dimethylsulfoxid

EDC N'-(3-Dimethylaminopropyl)-N-ethylcarbodiimid x HCl

El Elektronenstoß-Ionisation (bei MS)

eq Äquivalent(e)

ESI Elektrospray-Ionisation (bei MS)

HOBt 1-Hydroxy-1H-benzotriazol x H<sub>2</sub>O

HPLC Hochdruck-, Hochleistungsflüssigchromatographie

LC-MS Flüssigchromatographie-gekoppelte Massenspektroskopie

MOM Methoxymethyl

NMR Kernresonanzspektroskopie

Retentionsindex (bei DC)

Retentionszeit (bei HPLC)

Schmp. Schmelzpunkt

Zers. Zersetzung



#### Analytische Methoden:

Massenspektroskopische Methoden:

 $\underline{A}$ : DCI, NH<sub>3</sub>;

B: ESI;

5 <u>C</u>: ESIpos;

 $\underline{D}$ : LC-MS/ESIpos;

E: APCI;

 $\underline{F}$ : LC-MS

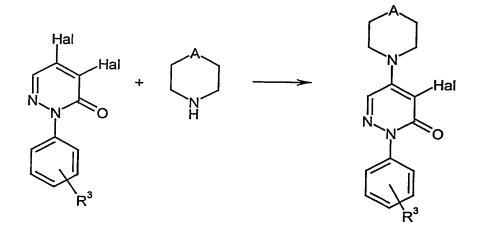
## 10 <u>HPLC-Standardmethode</u>:

Säule: Kromasil C-18 125 x 2 mm; Fluß: 0.5 ml/min; Wellenlänge: 210 nm; Temp.:

30°C; Eluent: Gradienten von CH<sub>3</sub>CN / 0.01 M H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>

#### 15 <u>Allgemeine Herstellungsverfahren:</u>

#### Allgemeine Vorschrift (1)



20

#### Variante (1a):

Zu einer Suspension aus 4,5-Dihalopyridazin-3-on-Derivat (1 eq.) in 1,2-Dichlorethan (0.4-0.5 mol/l) werden Amin (1.8-2.0 eq.) und als Hilfsbase Triethylamin (1.5 eq.) gegeben. Die Mischung wird für 15-20 h auf Rückfluß erhitzt und nach Abkühlen mit Dichlormethan verdünnt. Es wird mit 0.5 N Salzsäurelösung und gesättigter Natriumchlorid-Lösung gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und eingeengt. Das Rohprodukt wird durch Kristallisation aus Dichlormethan / Diethylether-Gemischen oder durch Chromatographie an Silicagel (Dichlormethan / Methanol-Gemische) gereinigt.

#### Variante (1b):

5

10

Zu einer Lösung von 4,5-Dihalopyrazin-3-on-Derivat (1 eq.) in N-Methyl-2-pyrrolidin (NMP) werden Amin (1-3 eq.) und Natriumiodid (8-10 Mol-%; katalytische Menge) gegeben und 4-8 h bei 65°C gerührt. Nach Abkühlen gibt man Wasser hinzu und saugt das ausgefallene Produkt ab. Der Filterrückstand wird in Diethylether verrührt, abgesaugt und im Hochvakuum getrocknet.

## 15 Variante (1c): Dichlormethan- bzw. Dioxan-Verfahren

Zu einer Suspension von 4,5-Dichlorpyrazin-3-on-Derivat (1 eq.) in Dichlormethan oder Dioxan (im Falle von Dioxan erfolgt Zugabe katalytischer Mengen von Natriumiodid) wird das Amin (1-7 eq.) langsam zugeschüttet und 20 h zum Rückfluß erhitzt. Nach Abkühlen wird mit 1 molarer Natronlauge gewaschen, die Dichlormethan-Phase mit Natriumsulfat getrocknet und eingeengt. Im Dioxan-Fall wird das Lösemittel abdestilliert und der Rückstand in Dichlormethan/Wasser verteilt, die organische Phase abgetrennt und eingeengt. Durch Verrühren des Rückstandes mit Ether erfolgt Kristallisation.



#### Allgemeine Vorschrift (2)

(Vorschrift zur Acylierung von Amin-/Anilin-Fragmenten in R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup>) Beispiel:

Zu einer eisgekühlten Lösung eines Amin- oder Anilin-Derivats (1 eq.) in absolutem 1,2-Dichlorethan (0.25-0.5 mol/l) wird tropfenweise Acylierungsreagenz (Anhydrid oder Säurechlorid, 1.2-2.0 eq.) gegeben. Nach vollständigem Umsatz (gegebenenfalls erfolgt Zusatz einer katalytischen Menge 4-DMAP) wird die auf Raumtemperatur erwärmte Reaktionsmischung mit Dichlormethan verdünnt. Es wird mit 1 N Salzsäurelösung, gesättigter Natriumhydrogencarbonat-Lösung und gesättigter Natriumchlorid-Lösung gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und eingeengt. Das Rohprodukt wird durch Kristallisation aus Dichlormethan / Diethylether-Gemischen oder durch Chromatographie an Silicagel (Dichlormethan / Methanol-Gemische) gereinigt.

10

5



#### Allgemeine Vorschrift (3)

(Vorschrift zur Formylierung von Amin-/Anilin-Fragmenten in R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup>) Beispiel:

Eine Mischung aus Ameisensäure (2.5 eq.) und Acetanhydrid (2.0 eq.) wird 1 h auf 50°C erhitzt, nach Abkühlen mit absolutem Dichlormethan (0.5 mol/l) verdünnt und zu einer Mischung aus Amin- oder Anilin-Derivat (1.0 eq.) und Pyridin (3.0 eq.) in Dichlormethan (0.5 mol/l) gegeben. Die Reaktionsmischung wird mehrere Stunden bei Raumtemperatur gerührt, bevor mit Dichlormethan verdünnt, mit Wasser und gesättigter Natriumhydrogencarbonat-Lösung gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und eingeengt wird. Das Rohprodukt wird gegebenenfalls durch Kristallisation aus Dichlormethan / Diethylether-Gemischen gereinigt.

10

15



#### Allgemeine Vorschrift (4)

(Vorschrift zur Mesylierung von Amin-/Anilin-Fragmenten in R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup>) Beispiel:

Zu einer eisgekühlten Lösung eines Amin- oder Anilin-Derivats (1 eq.) und einer Hilfsbase (Pyridin oder Triethylamin, 2.0-3.0 eq.) in absolutem Dichlormethan (0.25-0.5 mol/l) wird tropfenweise Methansulfonsäurechlorid (1.2-2.0 eq.) gegeben. Nach vollständigem Umsatz wird die auf Raumtemperatur erwärmte Reaktionsmischung mit Dichlormethan verdünnt. Es wird mit 1 N Salzsäurelösung, gesättigter Natriumhydrogencarbonat-Lösung und gesättigter Natriumchlorid-Lösung gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und eingeengt. Das Rohprodukt wird durch Kristallisation aus Dichlormethan / Diethylether-Gemischen oder durch

Chromatographie an Silicagel (Dichlormethan / Methanol-Gemische) gereinigt.

15

10

5

10

15

#### Allgemeine Vorschrift (5)

(Vorschrift zur Carbamoylierung von Amin-/Anilin-Fragmenten in R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup>) Beispiel:

$$\begin{array}{c} & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & &$$

Trimethylsilylisocyanat (8.0 eq.) wird zu einer Mischung eines Amin- oder Anilin-Derivats (1 eq.) in absolutem Dichlormethan getropft. Die Reaktionsmischung wird über Nacht bei Raumtemperatur gerührt, anschließend eingeengt und im Hochvakuum getrocknet und der Rückstand mit Dichlormethan aufgenommen. Die Lösung wird mit Wasser, 2 N Kaliumcarbonat- und gesättigter Natriumchlorid-Lösung gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und eingeengt. Der Rückstand wird durch Chromatographie an Silicagel oder präparative Dünnschichtchromatographie (Dichlormethan / Methanol-Gemische) gereinigt.

#### Allgemeine Vorschrift (6)

Variante (6-a), Kaliumsalz-Methode:

5

10

15

In eine Lösung von Kalium-tert.-butylat (3.0 eq.) in absolutem Tetrahydrofuran (0.5 mol/l) wird portionsweise ein Phenol-Derivat (3.0 eq.) eingetragen. Nach 30 min bei Raumtemperatur wird die Lösung konzentriert und der Rückstand im Hochvakuum getrocknet. Zum getrockneten Kaliumphenolat werden 4-Halopyridazin-3-on-Derivat (1.0 eq.), Kaliumiodid (0.1 eq.) und absolutes Dimethylformamid (0.5 mol/l) gegeben. Die Mischung wird für 20-30 min in einem 170°C heißem Ölbad kräftig gerührt, bevor nach Abkühlen das Lösungsmittel im Hochvakuum entfernt wird. Der Rückstand wird in Dichlormethan aufgenommen und mit 1 N Natriumhydroxid-Lösung (zweimal) und gesättigter Natriumchlorid-Lösung gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und eingeengt. Das Rohprodukt wird durch Kristallisation aus Dichlormethan / Diethylether-Gemischen oder durch Chromatographie an Silicagel (Dichlormethan / Methanol-Gemische) gereinigt.

#### Variante (6-b), Caesiumsalz-Methode:

In eine Suspension von Caesiumcarbonat (1.5 eq.) in absolutem Methanol (0.5 mol/l) wird portionsweise ein Phenol-Derivat (3.0 eq.) eingetragen. Nach 1 h bei Raumtemperatur wird die klare Lösung konzentriert und der Rückstand im Hochvakuum getrocknet. Zum getrockneten Caesiumphenolat werden 4-Halopyridazin-3-on-

Derivat (1.0 eq) und absolutes Dimethylformamid (ca. 0.3 mol/l) gegeben. Die Mischung wird über Nacht bei 120°C kräftig gerührt, bevor nach Abkühlen das Lösungsmittel im Hochvakuum entfernt wird. Der Rückstand wird in Dichlormethan aufgenommen und mit Wasser, 1 N Natriumhydroxid-Lösung und gesättigter Natriumchlorid-Lösung gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und eingeengt. Das Rohprodukt wird durch Kristallisation aus Dichlormethan / Diethylether-Gemischen oder durch Chromatographie an Silicagel (Dichlormethan / Methanol-Gemische) gereinigt.

10

5

Variante (6-c), über 4-Aryloxy-5-halo-pyridazin-3-on-Derivate:

Hall 
$$R^2$$
 +  $R^3$  Hall  $R^3$  +  $R^3$ 

15

20

Eine Mischung aus einem 4-Aryloxy-5-halo-pyridazin-3-on-Derivat (1.0 eq., Herstellung siehe Vorschrift 12) und einem cyclischen Aminderivat (1.2 bis 1.5 eq.), Kaliumiodid (1.0 eq.) und Ethyldiisopropylamin (2.0 eq.) in absolutem Dimethylformamid wird für 8 bis 18 h auf 120°C bis 140°C erhitzt. Nach dem Abkühlen wird im Hochvakuum eingeengt und der Rückstand in Dichlormethan aufgenommen. Man wäscht mit verdünnter Salzsäurelösung und gesättigter Natriumchlorid-Lösung, trocknet über Magnesiumsulfat und konzentriert im Vakuum. Aus der Rohmischung wird das Produkt durch Chromatographie an Silicagel (Dichlormethan / Methanol-Gemische) oder durch Kristallisation aus Diethylether bzw. Diethylether / Dichlormethan-Gemischen erhalten.

Variante (6-d), Umsetzung in der Schmelze [Variante der Methode (6a)]:

Das Kaliumsalz eines Phenols wird mit 4-Halopyrazin-3-on-Derivaten (1 eq.) in einem auf 175°C vorgeheizten Ölbad 30 min in DMF gerührt. Nach Abkühlen auf Raumtemperatur wird mit Dichlormethan verdünnt und mit 1 molarer Natronlauge gewaschen. Die organische Phase wird mit Natriumsulfat getrocknet und eingeengt. Das Rohprodukt wird durch Kristallisation oder durch Chromatographie an Silicagel (Toluol / Acetonitril-Gemische) gereinigt.

#### Allgemeine Vorschrift (7)

(Vorschrift zur Freisetzung von Amin-/Anilin-Fragmenten in R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> aus Bocgeschützten Vorläufern)

Beispiel:

5

10

Eine eisgekühlte Mischung aus tert.-Butyloxycarbonat (Boc)-geschütztem Amin (1.0 eq.) in Dichlormethan (ca. 0.15 mol/l, Zusatz von 2% Wasser) wird mit Trifluor-essigsäure (60% der Menge an Dichlormethan) versetzt. Die Mischung wird ca. 3 h kräftig bei Raumtemperatur gerührt, bevor eingeengt und im Hochvakuum getrocknet wird. Der Rückstand wird in Dichlormethan aufgenommen, mit gesättigter Natriumhydrogencarbonat-Lösung und gesättigter Natriumchlorid-Lösung ge-



15

waschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und eingeengt. Das Rohprodukt wird durch Kristallisation aus Dichlormethan / Diethylether-Gemischen oder durch Chromatographie an Silicagel (Dichlormethan / Methanol-Gemische) gereinigt.

5

#### Allgemeine Vorschrift (8)



10

In einem mit Argon gespülten Kolben werden nacheinander Arlylbromid (1.0 eq., Herstellung siehe Vorschrift 6), Bis(pinacolato)diboron (1.1 eq.), Kaliumacetat (3.0 eq.), DMSO und PdCl<sub>2</sub>(dppf) (0.04 eq.) gegeben. Die Mischung wird unter Argon bei 80°C kräftig gerührt. Nach Ende des Umsatzes (Kontrolle per HPLC) wird abgekühlt, mit Dichlormethan verdünnt und zweimal mit Wasser gewaschen. Man trocknet über Magnesiumsulfat und engt ein. Das Rohprodukt wird durch Chromatographie an Silicagel (Dichlormethan / Methanol-Gemische) gereinigt, gegebenenfalls erfolgt Kristallisation aus Dichlormethan / Diethylether-Gemischen.

#### Allgemeine Vorschrift (9)

Beispiel:

5

10

15

Variante (9-a), über Boronsäure-Derivate:

In einem mit Argon gespülten Kolben werden nacheinander Arylbromid (1.0 eq., Herstellung siehe Vorschrift 6), Arylboronsäure-Derivat (1.2-2.0 eq.), PdCl<sub>2</sub>(dppf) (0.05 eq.), Dimethylformamid (ca. 0.15 mol/l) und Natriumcarbonat (2.5 bis 5.0 eq., als 2 N wäßrige Lösung) gegeben. Die Mischung wird unter Argon bei 80°C kräftig gerührt (in der Regel über Nacht), bevor nach Abkühlen im Hochvakuum eingeengt wird. Der Rückstand wird entweder wäßrig aufgearbeitet oder an Silicagel (Dichlormethan / Methanol-Gemische) säulenfiltriert. Das Rohprodukt wird durch Kristallisation aus Dichlormethan / Diethylether-Gemischen, durch Chromatographie an Silicagel (Dichlormethan / Methanol-Gemische) oder durch präparative Dünnschichtchromatographie (Dichlormethan / Methanol-Gemische) gereinigt.

Variante (9-b), über Borinatester-Derivate:

5

(2.0 eq.), Arylborinatester-Derivat (1.0 eq., Herstellung siehe Vorschrift 8), PdCl<sub>2</sub>(dppf) (0.05 eq.), Dimethylformamid (ca. 0.15 mol/l) und Natriumcarbonat (5.0 eq., als 2 N wäßrige Lösung) gegeben. Die Mischung wird unter Argon bei 80°C

10

geengt wird. Der Rückstand wird entweder wäßrig aufgearbeitet oder an Silicagel (Dichlormethan / Methanol-Gemische) säulenfiltriert. Das Rohprodukt wird durch Kristallisation aus Dichlormethan / Diethylether-Gemischen, durch Chromatographie

kräftig gerührt (in der Regel über Nacht), bevor nach Abkühlen im Hochvakuum ein-

In einem mit Argon gespülten Kolben werden nacheinander Aryl-Bromid oder -Iodid

an Silica

an Silicagel (Dichlormethan / Methanol-Gemische) oder durch präparative Dünnschichtchromatographie (Dichlormethan / Methanol-Gemische) gereinigt.



Variante (9-c), über in situ generierte Borinatester-Derivate:

20

In einem mit Argon gespülten Kolben werden nacheinander Arylbromid (1.0 eq., Herstellung siehe Vorschrift 6), Bis(pinacolato)diboron (1.1 eq.), Kaliumacetat (3.0 eq.), DMSO und PdCl<sub>2</sub>(dppf) (0.04 eq.) gegeben. Die Mischung wird unter Argon bei 80°C kräftig gerührt. Nach Ende des Umsatzes (Kontrolle per HPLC) wird abgekühlt und filtriert (an dieser Stelle kann eine Aliquotierung bei parallelsynthetischen Ansätzen erfolgen). Zur erhaltenen Lösung werden unter Argon nacheinander Aryl-Bromid oder -Iodid (2.0 eq.), PdCl<sub>2</sub>(dppf) (0.05 eq.) und Natriumcarbonat (5.0 eq., als 2 N wäßrige Lösung) gegeben. Die Reaktionsmischung wird unter Argon bei 80°C kräftig gerührt (in der Regel über Nacht), bevor nach Abkühlen

Rohprodukte entweder durch wäßrige Aufarbeitung (Zusatz von Wasser und Dichlormethan mit anschließender Phasentrennung durch Chromaphil-Filter) oder durch Fällung nach Zusatz von Wasser erhalten werden. Die weitere Reinigung geschieht mittels Chromatographie an Silicagel (Dichlormethan / Methanol-Gemische), präparativer Dünnschichtchromatographie (Dichlormethan / Methanol-Gemische) oder präparativer RP-HPLC; gegebenenfalls erfolgt Kristallisation aus Dichlormethan / Diethylether-Gemischen.

## 10

5

#### Allgemeine Vorschrift (10)

(Vorschrift zur Freisetzung von Phenol-Fragmenten in  $\mathbb{R}^2$  und  $\mathbb{R}^3$  aus MOM-geschützten Vorläufern)

Beispiel:



20

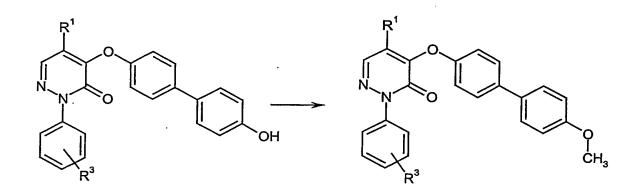
25

Eine Mischung eines Methoxymethyl (MOM)-geschützten Phenol-Derivats in einem Gemisch aus Essigsäure, Wasser und Trifluoressigsäure (3:1:1, ca. 0.1 bis 0.2 mol/l) wird bei Raumtemperatur bis zum vollständigen Umsatz kräftig gerührt. Man engt die Reaktionsmischung ein und trocknet im Hochvakuum. Der Rückstand wird mit gesättigter Natriumhydrogencarbonat- und Natriumchlorid-Lösung gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und eingeengt. Das Produkt wird, falls erforderlich, durch Kristallisation aus Dichlormethan / Diethylether-Gemischen, durch Chromatographie an Silicagel (Dichlormethan / Methanol-Gemische) oder durch präparative Dünnschichtchromatographie (Dichlormethan / Methanol-Gemische) gereinigt.

#### Allgemeine Vorschrift (11)

(Vorschrift zur Veretherung von Phenol-Fragmenten in R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup>)

#### 5 Beispiel:



Zu einer Mischung eines Phenol-Derivats (1.0 eq.) und Kaliumcarbonat (2.0 eq.) in absolutem Tetrahydrofuran (ca. 0.1 mol/l) wird ein Überschuß Methyliodid (ca. 5.0 bis 10 eq.) getropft. Die Reaktionsmischung wird (in der Regel über Nacht) auf Rückfluß erhitzt, nach Abkühlen bis zur Trockne eingeengt und mit Wasser versetzt. Das nach Filtration und Trocknen im Hochvakuum erhaltene Produkt wird gegebenenfalls durch Kristallisation aus Dichlormethan / Diethylether-Gemischen oder durch präparative Dünnschichtchromatographie (Dichlormethan / Methanol-Gemische) weiter aufgereinigt.



#### Allgemeine Vorschrift (12)

5

10

15

In eine wassergekühlte Lösung eines Phenol-Derivats (1.0 eq.) in absolutem 1,4-Dioxan (0.4 mol/l) wird unter kräftigem Rühren portionsweise Natriumhydrid (1.0 eq., 60%-ig in Mineralöl) eingetragen (bei größeren Ansätzen empfiehlt sich eine inverse Vorgehensweise). Nach 1 h wird die Lösung bei Raumtemperatur zu einer Suspension eines 4,5-Dihalopyridazin-3-on-Derivats (1.0 eq.) in absolutem 1,4-Dioxan (0.4 mol/l) gegeben. Die Reaktionsmischung wird 15-20 h bei Raumtemperatur kräftig gerührt, bevor das Dioxan im Vakuum nahezu vollständig entfernt wird. Der Rückstand wird in Dichlormethan aufgenommen, mit Wasser und gesättigter Natriumchlorid-Lösung gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und konzentriert. Aus dem Gemisch wird das Produkt durch Kristallisation aus Dichlormethan oder durch Chromatographie an Silicagel (Dichlormethan / Cyclohexan-Gemische) erhalten.

#### Allgemeine Vorschrift (13)

Eine Suspension aus einem 5-Halopyridazin-3-on-Derivat (1.0 eq., Herstellung siehe Vorschrift 12) und Natriumazid (5.0 eq.) in Dimethylformamid (0.5 mol/l) wird 30 bis 45 min auf 50-55°C erhitzt. Nach dem Abkühlen wird mit Dichlormethan verdünnt, mit Wasser und gesättigter Natriumchlorid-Lösung gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und vorsichtig eingeengt. Der am Hochvakuum getrocknete Rückstand wird mit Dichlormethan / Diethylether kristallisiert.

Allgemeine Vorschrift (14)

(Vorschrift zur 1,2,3-Triazolsynthese)

15 Beispiel:

5

Eine Suspension eines 5-Azidopyridazin-3-on-Derivat (1.0 eq., Herstellung siehe Vorschrift 13) und eines mono- oder disubstituierten Alkinderivats (2.0 bis 8.0 eq.) in Toluol (0.1 bis 0.4 mol/l) wird auf Rückfluß erhitzt (2 bis 24 h). Nach dem Abkühlen wird die Reaktionsmischung eingeengt und das Produktgemisch durch Kristallisation aus Diethylether bzw. Diethylether / Dichlormethan-Gemischen und Chromatographie an Silicagel (Dichlormethan / Methanol-Gemische) in gegebenenfalls anfallende Regioisomere getrennt und gereinigt.

10

5

#### Allgemeine Vorschrift (15)



$$\begin{array}{c}
CI \\
N \\
N \\
O
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
N \\
N \\
O
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
N \\
N \\
O
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
N \\
N \\
O
\end{array}$$

5

10

15

20

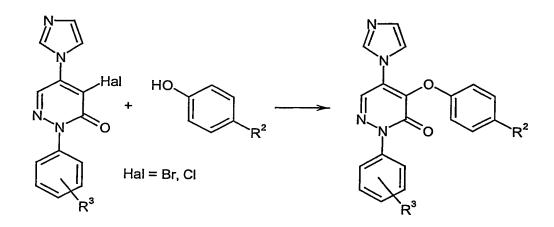
25 mmol 4,5-Dichlor-2-aryl-2(3H)-pyridazinon, 75 mmol Imidazol und 0.7 mmol Natriumiodid in 100 - 150 ml Dimethylformamid werden 8 h bei 90°C gerührt (DC-Kontrolle). Nach Abkühlen auf Raumtemperatur wird mit Wasser verdünnt und mehrmals mit Dichlormethan extrahiert. Die organische Phase wird mit Wasser gewaschen und über Natriumsulfat getrocknet. Das nach Einengen am Rotationsverdampfer verbleibende Rohprodukt wird an Kieselgel (0.063-0.2 mm) chromatographiert. Überschüssiges Edukt wird zunächst mit Dichlormethan eluiert; das gewünschte Produkt erhält man durch Elution mit Petrolether / Ethylacetat 1:1. Nach Eindampfen erhält man die entsprechenden 4-Chlor-5-(1H-imidazol-1-yl)-2-aryl-3(2H)-pyridazinone.

Variante (15b), 4-Brom-5-(1H-imidazol-1-yl)-2-aryl-3(2H)-pyridazinone:

Beim Einsatz von 4,5-Dibrom-2-aryl-2(3H)-pyridazinonen erhält man analog zu Methode (19a) die entsprechenden 4-Brom-Derivate.

Die entsprechenden 4,5-Dibrom- bzw. 4,5-Dichlor-2-aryl-2(3H)-pyridazinone sind bekannt oder können aus käuflichen Arylhydrazinen und Mucobrom- bzw. Mucochlorsäure unter sauren Bedingungen nach bekannten Verfahren hergestellt werden [H.R. Hensel und G. Lützel, Angewandte Chemie 77, 303 (1965].

#### Allgemeine Vorschrift (16)



#### Variante (16a):

10 mmol 4-Chlor- oder 4-Brom-5-(1H-imidazol-1-yl)-2-aryl-3(2H)-pyridazinon, 15.0 mmol Phenol, 0.1 g Natriumiodid und 12 mmol 1,4-Diazabicyclo[2.2.2]octan werden in 4 - 10 ml Dimethylformamid aufgenommen und über Nacht auf 100°C erhitzt. Nach Abkühlen wird mit Dichlormethan verdünnt. Die organische Phase wird mit verdünnter Salzsäure (pH 3), Wasser, 1 N Natronlauge und Wasser gewaschen. Der nach Trocknen über Natriumsulfat und Einengen verbleibende Rückstand wird mit Diethylether / Methanol 95:5 verrührt. Durch chromatographische Reinigung (Kieselgel 0.063-0.2 mm, Dichlormethan / Methanol 40:1) der Mutterlauge wird weitere Zielverbindung erhalten.

10

5

#### Variante (16b):

1,4-Diazabicyclo[2.2.2]octan kann durch Natriumhydrid ersetzt werden.

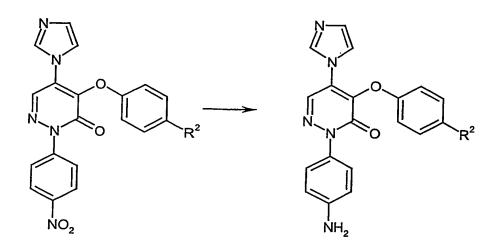
15

#### Variante (16c):

1,4-Diazabicyclo[2.2.2]octan kann durch Natriummethylat ersetzt werden. Das Natriumsalz wird analog zu Methode (6a) vorgebildet und das Lösemittel eingeengt.

20

#### Allgemeine Vorschrift (17)



1.1 mmol 2-(4-Nitrophenyl)-5-(1H-imidazol-1-yl)-4-aryloxy-3(2H)-pyridazinon in 50 ml Eisessig werden in Gegenwart von 0.05 g Palladium auf Aktivkohle (10%-ig) bei Raumtemperatur und 3 bar hydriert. Nach 4 Stunden wird vom Katalysator abfiltriert, eingeengt und mit Dichlormethan aufgenommen. Die organische Phase wird mit 1 N Natriumhydrogencarbonat-Lösung und Wasser gewaschen. Nach Trocknen und Einengen liefert Chromatographie an Silicagel (0.063-0.2mm, Ethylacetat) das gewünschte 2-(4-Aminophenyl)- 3(2H)-pyridazinon.

10

5

Aus den nach den Allgemeinen Herstellungsverfahren erhaltenen Produkten können die entsprechenden Hydrochloride durch Behandeln mit Lösungen von Chlorwasserstoff in inerten Lösemitteln erhalten werden.

#### 15 <u>Ausgangs- und Zwischenverbindungen:</u>

#### Beispiel 1A

tert.-Butyl 4-[5-chlor-1-(4-chlorphenyl)-6-oxo-1,6-dihydro-4-pyridazinyl]-1-piperazin-carboxylat

20

Gemäß allgemeiner Vorschrift 1 aus 20.66 g (75 mmol) 2-(4-Chlorphenyl)-4,5-dichlorpyridazin-3-on mit 25.14 g (135 mmol) Boc-Piperazin.

25 Ausbeute: 25.22 g (79.1% d.Th.)

MS (Methode A):  $m/z = 442 (M+NH_4)^+$ , 425  $(M+H)^+$ 

HPLC:  $R_t = 9.51 \text{ min.}$ 

#### Beispiel 2A

4-Chlor-2-(4-chlorphenyl)-5-(1-piperazinyl)-3(2H)-pyridazinon

5

10

15

55.1 g (200 mmol) 2-(4-Chlorphenyl)-4,5-dichlorpyridazin-3-on werden mit 41.6 ml (300 mmol) Triethylamin in 400 ml Dimethylformamid vorgelegt. Man gibt 137.82 g (1600 mmol) Piperazin zu und rührt über Nacht bei 80°C nach. Die Reaktionsmischung wird nach Abkühlen im Hochvakuum eingeengt. Der Rückstand wird in Dichlormethan aufgenommen und zweimal mit Wasser gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und eingeengt. Das Produkt wird durch Chromatographie (Gradient: Dichlormethan/Methanol von 95:5 bis 9:1) an Silicagel und anschließender Kristallisation mit Ether isoliert.

Ausbeute: 40.9 g (62.9 % d.Th.)

MS (Methode A):  $m/z = 325 (M+H)^{+}$ 

HPLC:  $R_t = 5.38 \text{ min.}$ 

# 

#### Beispiel 3A

5-(4-Acetyl-1-piperazinyl)-4-chlor-2-(4-chlorphenyl)-3(2H)-pyridazinon

Gemäß allgemeiner Vorschrift 2 aus 9.76 g (30 mmol) der Verbindung aus Beispiel 2A mit 5.7 ml (60 mmol) Acetanhydrid erhältlich.

25 Ausbeute: 10.6 g (96.2 % d.Th.)

MS (Methode B):  $m/z = 367 (M+H)^{+}$ 

HPLC:  $R_t = 7.01 \text{ min.}$ 

#### Beispiel 4A

5-(4-Acetyl-1-piperazinyl)-4-chlor-2-(4-methylphenyl)-3(2H)-pyridazinon

$$\mathsf{H_3C} - \bigvee_{\mathsf{O}} \mathsf{CI} - \bigvee_{\mathsf{CH_3}} \mathsf{CH_3}$$

5

Gemäß allgemeiner Vorschrift 1 aus 10.0 g (39.2 mmol) 2-(4-Chlorphenyl)-4,5-di-chlorpyridazin-3-on mit 8.2 g (64 mmol) N-Acetylpiperazin erhältlich.

Ausbeute: 7.86 g (57.8 % d.Th.)

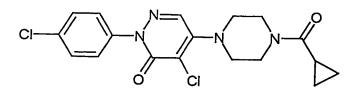
10 MS (Methode F):  $m/z = 347 (M+H)^+$ 

HPLC:  $R_t = 6.67 \text{ min.}$ 

#### Beispiel 5A

4-Chlor-2-(4-chlorphenyl)-5-[4-(cyclopropylcarbonyl)-1-piperazinyl]-3(2H)-

15 pyridazinon



20

Gemäß allgemeiner Vorschrift 2 aus 9.76 g (30.0 mmol) der Verbindung aus Beispiel 2A mit 3.3 ml (36 mmol) Cyclopropylcarbonsärechlorid erhältlich.

Ausbeute: 11.22 g (95.1 % d.Th.)

MS (Methode F): m/z = 393 (M<sup>+</sup>)

HPLC:  $R_t = 7.72 \text{ min.}$ 

#### Beispiel 6A

4-Chlor-2-(4-chlorphenyl)-5-[4-(methylsulfonyl)-1-piperazinyl]-3(2H)-pyridazinon

5

Gemäß allgemeiner Vorschrift 4 aus 10.0 g (30.75 mmol) der Verbindung aus Beispiel 2A mit 3.6 ml (46.1 mmol) Methansulfonsäurechlorid erhältlich.

Ausbeute: 11.1 g (89.5 % d.Th.)

MS (APCI):  $m/z = 403 (M+H)^{+}$ 

10

HPLC:  $R_t = 7.81 \text{ min.}$ 

#### Beispiel 7A

4-Chlor-2-(4-chlorphenyl)-5-(3-oxo-1-piperazinyl)-3(2H)-pyridazinon

15

Gemäß allgemeiner Vorschrift 1 aus 4.68 g (17 mmol) 2-(4-Chlorphenyl)-4,5-dichlorpyridazin-3-on mit 3.06 g (30.6 mmol) erhältlich.

Ausbeute: 3.51 g (60.9 % d.Th.)

20

MS (EI-POS):  $m/z = 338 (M^{+})$ 

HPLC:  $R_t = 6.42 \text{ min.}$ 

#### Beispiel 8A

4,5-Bis(1,1'-biphenyl-4-yloxy)-2-(4-chlorphenyl)-3(2H)-pyridazinon

5

10

15

Zu einer Lösung von 44.9 g (400 mmol) Kalium-tert.-butylat in 680 ml absolutem Tetrahydrofuran werden portionsweise 68.09 g (400 mmol) Biphen-4-ol gegeben. Nach 15 min wird die Lösung eingeengt und gründlich am Hochvakuum getrocknet. Es werden 27.3 g (100 mmol) 2-(4-Chlorphenyl)-4,5-dichlorpyridazin-3-on, 8.30 g (50 mmol) Kaliumjodid und 300 ml absolutem Dimethylformamid hinzugefügt und die Mischung wird unter kräftigem Rühren für 4 h auf 140°C erhitzt. Nach Erkalten wird im Hochvakuum konzentriert und der Rückstand mit Dichlormethan aufgenommen. Man filtriert die Suspension über Celite und wäscht das Filtrat zweimal mit 1N Natriumhydroxidlösung. Die organische Phase wird über Magnesiumsulfat getrocknet und eingeengt. Das Produkt wird durch Säulenfiltration an Silicagel (Dichlormethan/Cyclohexan 3:1) isoliert.

Ausbeute: 10.20 g (18.8 % d.Th.)

MS (Methode B):  $m/z = 543 (M+H)^{+}$ 

HPLC:  $R_t = 11.85 \text{ min.}$ 

#### Beispiel 9A

4-(1,1'-Biphenyl-4-yloxy)-5-chlor-2-(4-chlorphenyl)-3(2H)-pyridazinon

5

Gemäß allgemeiner Vorschrift 12 aus 22.04 g (80.0 mmol) 2-(4-Chlorphenyl)-4,5-dichlorpyridazin-3-on erhältlich.

Ausbeute: 19.54 g (59.7 % d.Th.)

MS (Methode B):  $m/z = 409 (M+H)^{+}$ 

10

HPLC:  $R_t = 10.95$  min.

#### Beispiel 10A

4-(4-Bromphenoxy)-5-chlor-2-(4-chlorphenyl)-3(2H)-pyridazinon



Gemäß allgemeiner Vorschrift 12 aus 27.55 g (100.0 mmol) 2-(4-Chlorphenyl)-4,5dichlorpyridazin-3-on erhältlich.

MS (Methode B):  $m/z = 428/430 (M+NH_4)^+$ 

20 HPLC:  $R_t = 10.48 \text{ min.}$ 

#### Beispiel 11A

5-Brom-2-(4-chlorphenyl)-4-[(4'-fluor-1,1'-biphenyl-4-yl)oxy]-3(2H)-pyridazinon

$$CI \longrightarrow N \longrightarrow Br$$
 $O \longrightarrow F$ 

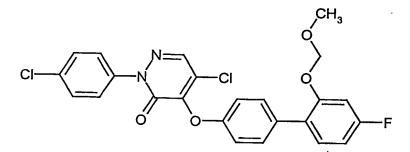
5

Gemäß allgemeiner Vorschrift 12 aus 2-(4-Chlorphenyl)-4,5-dibrompyridazin-3-on erhältlich.

HPLC:  $R_t = 10.96$  min.

#### 10 Beispiel 12A

5-Chlor-2-(4-chlorphenyl)-4-{[4'-fluor-2'-(methoxymethoxy)-1,1'-biphenyl-4-yl]-oxy}-3(2H)-pyridazinon



15

Gemäß allgemeiner Vorschrift 12 aus 1.82 g (6.6 mmol) 2-(4-Chlorphenyl)-4,5-di-chlorpyridazin-3-on erhältlich.

Ausbeute: 1.84 g (57.3 % d.Th.)

MS (Methode A):  $m/z = 487/489 (M+H)^+$ 

20 HPLC:  $R_t = 10.91 \text{ min.}$ 

#### Beispiel 13A

5-Chlor-2-(4-chlorphenyl)-4-[(2',4'-difluor-1,1'-biphenyl-4-yl)oxy]-3(2H)-pyridazinon

$$CI \longrightarrow N \longrightarrow CI$$
 F

5

Gemäß allgemeiner Vorschrift 12 aus 5.51 g (20.0 mmol) 2-(4-Chlorphenyl)-4,5-dichlorpyridazin-3-on erhältlich.

Ausbeute: 5.07 g (56.9 % d.Th.)

10 MS (Methode A):  $m/z = 462 (M+NH_4)^+$ 

HPLC:  $R_t = 10.97 \text{ min.}$ 

#### Beispiel 14A

5-Azido-4-(1,1'-biphenyl-4-yloxy)-2-(4-chlorphenyl)-3(2H)-pyridazinon

15



$$CI \longrightarrow N \longrightarrow N = N^{+} N^{-}$$

$$O \longrightarrow O \longrightarrow N = N^{+} N^{-}$$

Gemäß allgemeiner Vorschrift 13 aus 2.05 g (5.0 mmol) der Verbindung aus Beispiel 9A mit 1.63 g (25.0 mmol) Natriumazid erhältlich.

20 Ausbeute: 0.998 g (48.0 % d.Th.)

MS (Methode B):  $m/z = 416 (M+H)^{+}$ 

HPLC:  $R_t = 10.74 \text{ min.}$ 

#### Beispiel 15A

5-azido-4-(4-bromphenoxy)-2-(4-chlorphenyl)-3(2H)-pyridazinon

$$CI \longrightarrow N = N^{+}N^{-}$$

5

Gemäß allgemeiner Vorschrift 13 aus 7.55 g (18.3 mmol) der Verbindung aus Beispiel 10A mit 5.96 g (91.6 mmol) Natriumazid erhältlich.

Ausbeute: 3.73 g (48.6 % d.Th.)

MS (Methode A):  $m/z = 435/437 (M+H)^+$ 

10 HPLC:  $R_t = 10.25 \text{ min.}$ 

#### Beispiel 16A

5-Azido-2-(4-chlorphenyl)-4-[(4'-fluor-1,1'-biphenyl-4-yl)oxy]-3(2H)-pyridazinon

$$CI \longrightarrow N \longrightarrow N = N^{+} N^{-}$$



Gemäß allgemeiner Vorschrift 13 aus 800 mg (1.70 mmol) der Verbindung aus Beispiel 11A erhältlich.

Ausbeute: 455 mg (55.7 % d.Th.)

20 MS (Methode A):  $m/z = 451 (M+NH_4)^+$ , 434  $(M+H)^+$ 

HPLC:  $R_t = 10.70 \text{ min.}$ 

#### Beispiel 17A

5-Azido-2-(4-chlorphenyl)-4-{[4'-fluor-2'-(methoxymethoxy)-1,1'-biphenyl-4-yl]-oxy}-3(2H)-pyridazinon

$$CI$$
 $N = N = N^{+} N^{-}$ 
 $N = N^{-} N^{-}$ 
 $N = N^{+} N^{+} N^{+} N^{-}$ 
 $N = N^{+} N^{+} N^{+}$ 
 $N = N^{+} N^{+} N^{+} N^{+}$ 
 $N = N^{+} N^{+} N^{+} N^{$ 

5

Gemäß allgemeiner Vorschrift 13 aus 305 mg (0.626 mmol) der Verbindung aus Beispiel 12A erhältlich.

Ausbeute: 118 mg (38.2 % d.Th.)

10 MS (Methode D):  $m/z = 494 (M+H)^+$ 

HPLC:  $R_t = 10.74 \text{ min.}$ 

#### Beispiel 18A

5-Azido-2-(4-chlorphenyl)-4-[(2',4'-difluor-1,1'-biphenyl-4-yl)oxy]-3(2H)-

15 pyridazinon



$$CI \longrightarrow N = N = N^{+} = N^{-}$$
 $O \longrightarrow F$ 

Gemäß allgemeiner Vorschrift 13 aus 890.5 mg (2.0 mmol) der Verbindung aus 20 Beispiel 13A erhältlich.

Ausbeute: 379 mg (37.7 % d.Th.)

MS (Methode D):  $m/z = 452 (M+H)^{+}$ 

HPLC:  $R_t = 10.77$  min.

#### Beispiel 19A

4-(tert.-Butoxycarbonyl)-R-(-)-2-methyl-piperazin

5

10

15

Zu einer Lösung von 3.6 g (35.94 mmol) R-(-)-2-Methylpiperazin in 50 ml Tetrahydrofuran werden 8.49 g (37.74 mmol) Di-tert.-butylpyrocarbonat und katalytische Mengen 4-Dimethylaminopyridin zugegeben und 24 h bei Raumtemperatur nachgerührt. Man engt bis zur Trockene ein, nimmt in Dichlormethan auf, wäscht dreimal mit Wasser und einmal mit Natriumchlorid-Lösung und engt die organische Phase ein.

Ausbeute: 4.62 g (64.2 % d.Th.)

MS (Methode A):  $m/z = 318 (M_2+H)^+$ 

DC:  $R_f = 0.29$  (Dichormethan/Methanol 9:1)



#### Beispiel 20A

4-(tert.-Butoxycarbonylamino)-1-carbethoxy-piperidin

Zu einer Lösung von 10.2 g (58.06 mmol) 4-Amino-1-carbethoxy-piperidin in 250 ml Tetrahydrofuran werden bei 0°C 26.13 g (119.72 mmol) Pyrokohlensäure-ditert.-butylester und katalytische Mengen von 4-Dimethylaminopyridin hinzugegeben. Man läßt auf Raumtemperatur kommen und rührt 2 h nach. Die Reaktionslösung wird eingeengt, der Rückstand in Dichlormethan gelöst und mit Wasser und Natriumchloridlösung gewaschen. Die organische Phase wird eingeengt und im Hochvakuum getrocknet.

Ausbeute: 20.2 g (127.7 % d.Th., Produkt enthält Lösemittel)

MS (Methode A):  $m/z = 290 (M+NH_4)^+$ , 273  $(M+H)^+$ 

10

5

#### Beispiel 21A

4-(tert.-Butoxycarbonylamino)-piperidin

15

20

Zu einer Mischung von 32.33 g (0.576 mol) KOH in 175 ml Wasser und 175 ml Ethanol werden 19.91 g (0.073 mol) der Verbindung aus Beispiel 20A gegeben und 4 h zum Rückfluß erhitzt. Danach wird bei Raumtemperatur über Nacht nachgerührt, die Reaktionslösung mit 350 ml konz. Natriumchlorid-Lösung verdünnt und viermal mit insgesamt 1500 ml Ethylacetat extrahiert. Das organische Extrakt wird viermal mit je 100 ml Natriumchloridlösung gewaschen, über Natriumacetat getrocknet, eingeengt und im Hochvakuum getrocknet.

Ausbeute: 11.49 g (89.2 % d.Th.)

MS (Methode A):  $m/z = 201 (M+H)^{+}$ 

#### Beispiel 22A

2-Chlor-2-(4-chlorphenyl)-5-(1,4-dioxa-8-aza-spiro[4.5]dec-8-yl)-2H-pyridazin-3-on

$$\begin{array}{c|c} CI & O \\ \hline O & N - \\ \hline \end{array}$$

5

10

Zu einer Lösung von 20.0 g (72.59 mmol) 4,5-Dichlor-2-(4-chlorphenyl)-2-(3H)-pyridazinon in 200 ml N-Methyl-2-pyrrolidin werden nacheinander 25.98 g (0.181 mol) Piperidinon-4-ethylenketal 1.023 g (6.82 mmol) Natriumiodid gegeben, 4 h bei 65°C und über Nacht bei Raumtemperatur gerührt. Die Reaktionsmischung wird in viel Wasser eingerührt und das ausgefallene Produkt abgesaugt. Der Nutschenrückstand wird in Ether verrührt, abgesaugt und im Vakuum getrocknet.

Ausbeute: 25.36 g (91.4 % d.Th.)

MS (Methode B):  $m/z = 382 (M+H)^{+}$ 

HPLC:  $R_t = 8.49 \text{ min.}$ 

15

#### Beispiel 23A

4-[5-Chlor-1-(4-chlor-phenyl)-6-oxo-1,6-dihydro-pyridazin-4-yl]-3-methyl-piperazin-1-carbonsäure-tert.-butylester



20

25

Gemäß allgemeiner Vorschrift 1c werden zu einer Suspension von 10.09 g (30.3 mmol) 2-(4-Chlorphenyl)-4,5-dichlor-2(3H)-pyridazinon in 1000 ml Dioxan, 15.47 g (80.6 mmol) Piperazin-1-carbonsäure-tert.-butylester und 0.22 g (1.49 mmol) Natriumjodid hinzugefügt und über Nacht bei 100°C gerührt. Dioxan wird abdestilliert und der Rückstand in 200 ml Dichlormethan und 150 ml Wasser gelöst.

Die organische Phase wird getrocknet, eingeengt und 1 h mit 200 ml Ether verrührt. Das Kristallisat wird abgesaugt, mit Ether gewaschen und im Vakuum getrocknet.

Ausbeute: 9.6 g (62.2 % d.Th.)

MS (EI):  $m/z = 424 (M^{\dagger})$ 

HPLC:  $R_t = 9.54 \text{ min.}$ 

#### Beispiel 24A

4-(4-Bromphenoxy)-2-(4-chlorphenyl)-5-[4-(2-hydroxyethyl)-1-piperazinyl]-3(2H)-pyridazinon



5

15

Zu einer Mischung von 4.18 (9.05 mmol) 4-(4-Bromphenoxy)-2-(4-chlorphenyl)-5-(1-piperazinyl)-3(2H)-pyridazinon (Beispiel 57A), 0.15 g Kaliumiodid und 3.75 g (27.2 mmol) Kaliumcarbonat in 25 ml 1,4-Dioxan werden 1.35 ml (18.11 mmol) 2-Bromethanol getropft. Man rührt über Nacht unter Rückfluß, bevor mit Dichlormethan verdünnt und zweimal mit Wasser gewaschen, getrocknet und eingeengt wird. Man reinigt durch Flash-Chromatographie an Silicagel (Gradient: Dichlormethan/Methanol von 99:1 bis 97:3).

20

Ausbeute: 3.5 g (76.4 % d.Th.)

MS (Methode A):  $m/z = 505/507 (M+H)^{+}$ 

HPLC:  $R_t = 6.87 \text{ min.}$ 

Gemäß allgemeinem Verfahren 8 werden als Zwischenverbindungen erhalten:

# Beispiel 25A

2-(4-Chlorphenyl)-5-(1H-imidazol-1-yl)-4-[4-(4,4,5,5-tetramethyl-1,3,2-dioxaborolan-2-yl)phenoxy]-3(2H)-pyridazinon

.5

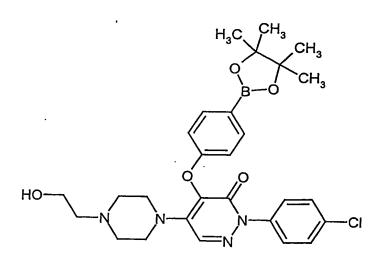
MS (Methode C): m/z = 490 (M<sup>+</sup>)

HPLC:  $R_t = 6.31 \text{ min.}$ 

# 10 <u>Beispiel 26A</u>

2-(4-Chlorphenyl)-5-[4-(2-hydroxyethyl)-1-piperazinyl]-4-[4-(4,4,5,5-tetramethyl-1,3,2-dioxaborolan-2-yl)phenoxy]-3(2H)-pyridazinon





15

MS (Methode B): m/z = 553 (M+H)<sup>+</sup>

HPLC:  $R_t = 7.42 \text{ min.}$ 

Nach dem allgemeinen Verfahren 15a wurden die in Tabelle 5 aufgeführten Zwischenverbindungen Beispiel 27A – Beispiel 37A hergestellt:





Beispiel- Nr.	Struktur	Physikalische Daten	Edukt
27A	CI O	Schmp.: 101°C	4,5-Dichlor-2-(3- trifluormethylphenyl)-(3H)- pyridazinon
28A		Schmp.: 162°C	4,5-Dichlor-2-phenyl-(3H)- pyridazinon
29A		Schmp.: 157°C	4,5-Dichlor-2-(4- methylphenyl)-(3H)- pyridazinon
30A	CI O CI	Schmp.: 175°C	4,5-Dichlor-2-(4- chlorphenyl)-(3H)- pyridazinon

	Beispiel- Nr.	Struktur	Physikalische Daten	Edukt
	31A	CI O CI	Schmp.: 176°C	4,5-Dichlor-2-(3- chlorphenyl)-(3H)- pyridazinon
	32A		Schmp.: 149°C	4,5-Dichlor-2-(4- ethoxycarbonylphenyl)-(3H)- pyridazinon
	33A		Schmp.: 170-3°C	2-[4-(tert-Butyl)phenyl]-4,5- dichlor-3(2H)-pyridazinon

Beispiel- Nr.	Struktur	Physikalische Daten	Edukt
34A		Schmp.: 139-41°C	4,5-Dichlor-2-(2- chlorphenyl)-(3H)- pyridazinon
35A	Z Z O F	Schmp.: 122°C	4,5-Dichlor-2-(3-fluorphenyl) (3H)-pyridazinon
36A	CI N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	Schmp.: 181°C	4,5-Dichlor-2-(4-fluorphenyl) (3H)-pyridazinon

Beispiel- Nr.	Struktur	Physikalische Daten	Edukt
37A			4,5-Dichlor-2-(4-nitrophenyl) (3H)-pyridazinon



Gemäß allgemeinem Verfahren 6a wurden die in Tabelle 6 aufgeführten Zwischenverbindungen Beispiel 38A – Beispiel 63A erhalten:





	Beispiel- Nr.	Struktur	Physikalische Daten	Allgemeines Verfahren	Ausgangs- materialien
	38A	N.N.O Br	182°C	16a	Beispiel-Nr. 30A; 4-Bromphenol
	39A	NN O Br	MS (A): 423 (M+H) (100)	16a	Beispiel-Nr. 29A; 4-Bromphenol
	40A	N N O Br	155-7°C	16a	Beispiel-Nr. 32A; 4-Bromphenol
	41A	PF F	168-70°C	16a	Beispiel-Nr. 27A; 4-Bromphenol
	42A	N N O Br	225°C	16a	Beispiel-Nr. 33A; 4-Bromphenol
	43A	N N Br	185-190°C	16a	Beispiel-Nr. 36A; 4-Bromphenol

	Beispiel- Nr.	Struktur	Physikalische Daten	Allgemeines Verfahren	Ausgangs- materialien
	44A	NNO Br	180-185°C	16a	Beispiel-Nr. 35A; 4-Bromphenol
)	45A		MS (A): 561/563 (M+H) (100); HPLC: 10.64 (94)	6-a	Beispiel-Nr. 23A; 4-Bromphenol
	46A	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	MS (B): 462/463 (M+H) (100); HPLC: 6.72 (98)	7	Beispiel-Nr. 45A
	47A		MS (B): 475/477 (M+H) (100); HPLC: 7.98 (100)	6-a	Beispiel-Nr. 7A; 4-Bromphenol
	48A		MS (B): 503/505 (M+H); HPLC: 8.48 (91)	6-b	Beispiel-Nr. 3A; 4-Bromphenol

Beispiel- Nr.	Struktur	Physikalische Daten	Allgemeines Verfahren	Ausgangs- materialien
49A	OH N.N.O Br	MS (B): 474/476 (M+H) (100); HPLC: 8.78 (100)	14	Beispiel-Nr. 15A; Propargylalkohol
50A		MS (B): 539/541 (M+H) (100); HPLC: 9.16 (98)	6-b .	Beispiel-Nr. 6A; 4-Bromphenol
51A		MS (D): 529/531 (M+H) (100); HPLC: 9.12 (93)	6-b	Beispiel-Nr. 5A; 4-Bromphenol
52A		MS (A): 483/485 (M+H) (100); HPLC: 8.16 (94)	6-b	Beispiel-Nr. 4A; 4-Bromphenol

Beispiel- Nr.	Struktur	Physikalische Daten	Allgemeines Verfahren	Ausgangs- materialien
53A	N-N-O Br	MS (A): 423 (M+H) (100)	16a	Beispiel-Nr. 29A; 3-Bromphenol
54A	N N O Br	83-86°C	16a -	Beispiel-Nr. 30A; 3-Bromphenol
55A	Br O N.N.O Br	MS (A): 566 (M+NH₄) (100); HPLC: 8.98 (100)	12	2-(4-Chlorphenyl)- 4,5-dichlor- pyridazinon; 4-Bromphenol
56A		MS (D): 382 (M+H) (87); HPLC: 9.16 (92)	16a	Beispiel-Nr. 22A; 4-Bromphenol
57A	OH O O O O O O O O	MS (A): 478 (M+H) (100); HPLC: 8.65 (93)	1; 16a	2-(4-Chlorphenyl)- 4,5-dichlor- pyridazinon; 4-Hydroxy- piperidin; 4-Bromphenol

Beispiel- Nr.	Struktur	Physikalische Daten	Allgemeines Verfahren	Ausgangs- materialien
58A	CI NNO Br	MS (A): 428 (M+NH₄) (100); HPLC: 10.48 (99)		2-(4-Chlorphenyl)- 4,5-dichlor- pyridazinon; 4-Bromphenol
59A		MS (A): 435 (M+NH₄) (100); HPLC: 10.25 (95)	13	Beispiel-Nr. 10A
60A	O NH <sub>2</sub> O O O Br	MS (C): 506 (M+H) (100); HPLC: 7.93 (92)	5	Beispiel-Nr. 46A
61A		MS (C): 590 (M+H) (100); HPLC: 12.25 (95)	14	Beispiel-Nr. 59A; 1-(tertButyl- dimethylsilyloxy)- prop-2-in
62A	N-N-O Br	roh weiter umgesetzt	16a	Beispiel-Nr. 35A; 4-Bromphenol

Beispiel-	Struktur	Physikalische	Allgemeines	Ausgangs-
Nr.		Daten	Verfahren	materialien
63A	N N Br	roh weiter umgesetzt	16a	Beispiel-Nr. 37A; 4-Bromphenol





## Ausführungsbeispiele:

### Beispiel 1

5

10

15

 $\label{eq:N-(4'-{[2-(4-Chlorphenyl)-5-(1H-imidazol-1-yl)-3-oxo-2,3-dihydro-4-pyridazinyl]-oxy}-1,1'-biphenyl-2-yl)-N-(methylsulfonyl)methansulfonamid$ 

Zu einer Mischung von 16.5 mg (0.036 mmol) 4-[(2'-Amino-1,1'-biphenyl-4-yl)oxy]-2-(4-chlorphenyl)-5-(1H-imidazol-1-yl)-3(2H)-pyridazinon (Beispiel 156), 0.02 ml Triethylamin und einer katalytischen Menge 4-DMAP in 0.2 ml absolutem Dichlormethan werden bei Raumtemperatur 0.06 ml (0.072 mmol) Methansulfonsäurechlorid getropft. Nach 30 min wird die Reaktion durch Zusatz von wenig Wasser abgebrochen und die Reaktionsmischung direkt an Silicagel säulenfiltriert (Laufmittel:

Gradient Dichlormethan / Methanol von 99:1 bis 98:2).

Ausbeute: 15.3 mg (69.1 % d.Th.)

MS (ESI):  $m/z = 612 (M+H)^+$ 

HPLC:  $R_t = 8.17$  min.

4-[5-({4'-[(2,2-dimethylpropanoyl)oxy]-1,1'-biphenyl-4-yl}oxy)-1-(4tert.-Butyl methylphenyl)-6-oxo-1,6-dihydro-4-pyridazinyl]-1-piperazincarboxylat

5

10

15

Zu einer Suspension aus 728 mg (1.18 mmol) tert.-Butyl 4-[5-[(4'-hydroxy-1,1'biphenyl-4-yl)oxy]-1-(4-methylphenyl)-6-oxo-1,6-dihydro-4-pyridazinyl]-1-piperazin-carboxylat (Beispiel 46) und einer katalytischen Menge 4-DMAP in einer Mischung aus Dichlormethan (4.0 ml) und Pyridin (0.4 ml) werden bei Raumtemperatur 0.66 ml Pivaloylchlorid getropft. Die heterogene Reaktionsmischung wird über Nacht bei ca. 40°C gerührt. Die leicht trübe Suspension wird mit Dichlormethan verdünnt und mit 0.2 N Salzsäurelösung und gesättigter Natriumchlorid-Lösung gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und konzentriert. Das Rohprodukt wird durch Chromatographie an Silicagel gereinigt.

Ausbeute: 568 mg (75.3 % d.Th.)

 $MS (ESI): m/z = 639 (M+H)^{+}$ 

HPLC:  $R_t = 10.21 \text{ min.}$ 

5

10

4'-{[2-(4-Methylphenyl)-3-oxo-5-(1-piperazinyl)-2,3-dihydro-4-pyridazinyl]oxy}-1,1'-biphenyl-4-yl-pivalat-Trifluoressigsäuresalz

Zu einer Lösung von 568 mg (0.889 mmol) der Verbindung aus Beispiel 2 in 4.5 ml Dichlormethan werden bei Raumtemperatur 0.2 ml Wasser und 2.2 ml Trifluoressigsäure getropft. Nach 45 min. wird die Reaktionsmischung eingeengt und gründlich am Hochvakuum getrocknet.

Ausbeute: 702 mg (96.5 % d.Th.)

MS (ESI):  $m/z = 539 (M+H)^{+}$  (freie Base).

4'-{[5-(4-Ethyl-1-piperazinyl)-2-(4-methylphenyl)-3-oxo-2,3-dihydro-4-pyridazinyl]oxy}-1,1'-biphenyl-4-yl-pivalat

5

10

360 mg (0.44 mmol) der Verbindung aus Beispiel 3 werden in 2.0 ml Aceton vorgelegt und nacheinander werden 0.046 ml (0.57 mmol) Ethyliodid und 0.18 ml (1.32 mmol) Triethylamin zugegeben. Die Mischung wird über Nacht bei Raumtemperatur gerührt, bevor mit Dichlormethan verdünnt, mit gesättigter Natriumhydrogencarbonat-Lösung gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und eingeengt wird. Das Rohprodukt wird durch Säulenfiltration an Silicagel (Laufmittel: Dichlormethan/Methanol 95:5) gereinigt.

Ausbeute: 211 mg (84.4 % d.Th.)

15

MS (ESI):  $m/z = 567 (M+H)^{+}$ 

HPLC:  $R_t = 7.00 \text{ min.}$ 

5-(4-Ethyl-1-piperazinyl)-4-[(4'-hydroxy-1,1'-biphenyl-4-yl)oxy]-2-(4-methylphenyl)-3(2H)-pyridazinon

5

210 mg (0.37 mmol) der Verbindung aus Beispiel 4 werden in 4.5 ml trockenem Methanol vorgelegt. Nach Zugabe von 0.9 ml Triethylamin wird 24 h auf Rückfluß erhitzt. Die Suspension wird konzentriert und der erhaltene, farblose Feststoff im Hochvakuum getrocknet.

10

Ausbeute: 134 mg (74.9% d.Th.)

MS (DCI/NH<sub>3</sub>):  $m/z = 483 (M+H)^{+}$ 

HPLC:  $R_t = 6.59$  min.

4-[(4'-Hydroxy-1,1'-biphenyl-4-yl)oxy]-2-(4-methylphenyl)-5-(4-methyl-1-piperazinyl)-3(2H)-pyridazinon

5

360 mg (0.44 mmol) der Verbindung aus Beispiel 3 werden in 2.0 ml Aceton vorgelegt und nacheinander werden ein Überschuß Methyliodid und 0.18 ml Triethylamin zugegeben. Nach Abklingen der Reaktion wird 1 h bei Raumtemperatur gerührt, bevor mit Dichlormethan verdünnt wird. Der ausgefallene Feststoff wird abfiltriert und das Filtrat mit Wasser gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und eingeengt. Das Rohprodukt wird durch Chromatographie an Silicagel (Laufmittel: Dichlormethan/Methanol 95:5) gereinigt. Man löst das Produkt (23 mg) in absolutem Methanol, gibt 0.3 ml Triethylamin hinzu und rührt 36 h unter Rückfluß. Nach Abkühlen wird eingeengt und das erhaltene Produkt gründlich im Hochvakuum getrocknet.

15

10

Ausbeute: 19 mg (9.1 % d.Th.)

MS (DCI/NH<sub>3</sub>):  $m/z = 486 (M+NH<sub>4</sub>)^+$ , 469  $(M+H)^+$ 

HPLC:  $R_t = 6.51 \text{ min.}$ 

20

5-(4-Ethyl-1-piperazinyl)-4-[(4'-hydroxy-1,1'-biphenyl-4-yl)oxy]-2-(4-methylphenyl)-3(2H)-pyridazinon-Hydrochlorid

5

Zu einer Mischung von 48.3 mg (0.1 mmol) der Verbindung aus Beispiel 5 in 4.0 ml 1,4-Dioxan wird Salzsäure (0.1 ml einer 1 molaren Lösung in 1,4-Dioxan) gegeben. Nach 30 min. wird die weiße Suspension konzentriert und im Hochvakuum gründlich getrocknet.

10

Ausbeute: 51 mg (98.3 % d.Th.)

MS (DCI/NH<sub>3</sub>):  $m/z = 500 (M+NH<sub>4</sub>)^+$ , 483  $(M+H)^+$ 

HPLC:  $R_t = 6.44$  min.

 $4-\{[3'-(Aminomethyl)-4'-fluor-1,1'-biphenyl-4-yl]oxy\}-2-(4-chlorphenyl)-5-[4-chlorphenyl]-4-[4-chlorphenyl]-5-[4-chlorphenyl]-5-[4-chlorphenyl]-5-[4-chlorphenyl]-6-[4-chlo$ (methylsulfonyl)-1-piperazinyl]-3(2H)-pyridazinon

5

10

Gemäß allgemeiner Vorschrift 9-c wird die Verbindung aus Beispiel 50A mit 2-Fluor-5-brom-(N-tert-butyloxycarbonyl)-benzylamin umgesetzt. Das Kupplungsprodukt wird gemäß allgemeiner Vorschrift 4 zum entsprechenden Sulfonamid derivatisiert. Nach Abspalten der Boc-Schutzgruppe (allgemeine Vorschrift 7) wird das Zielprodukt erhalten.

MS (ESIpos):  $m/z = 584 (M+H)^{+}$ 

HPLC:  $R_t = 6.88 \text{ min.}$ 

2-(4-Chlorphenyl)-4-{[4'-fluor-3'-(hydroxymethyl)-1,1'-biphenyl-4-yl]oxy}-5-[4-(methylsulfonyl)-1-piperazinyl]-3(2H)-pyridazinon

5

10

15

Gemäß allgemeiner Vorschrift 9-c wird die Verbindung aus Beispiel 50A mit 2-Fluor-5-brom-(O-tert-butyldimethylsilyl)-benzylalkohol umgesetzt. Das Kupplungsprodukt wird gemäß allgemeiner Vorschrift 4 zum entsprechenden Sulfonamid derivatisiert. Das erhaltene Zwischenprodukt wird in Acetonitril bei 0°C mit HF-Lösung (5 % einer 48 %-igen Lösung) behandelt und 2 h bei Raumtemperatur kräftig gerührt. Die Reaktionsmischung wird mit gesättigter Natriumhydrogencarbonat-Lösung neutralisiert und mit Dichlormethan extrahiert. Die organische Phase wird über Magnesiumsulfat getrocknet und eingeengt. Das Produkt wird im Hochvakuum gründlich getrocknet.

LC-MS (ESIpos):  $m/z = 585/587 (M+H)^{+}$ 

HPLC:  $R_t = 8.63 \text{ min.}$ 

2-(4-Chlorphenyl)-5-(1H-imidazol-1-yl)-4-[4-(4-pyridinyl)phenoxy]-3(2H)-pyridazinon

5

10

1.5 mmol 4-(4-Bromphenyl)oxy-2-(4-chlorphenyl)-5-(1H-imidazol-1-yl)-3(2H)-pyridazinon, 2.1 mmol 4-Trimethylstannylpyridin, 0.1 mmol Bis(triphenylphosphin)-palladiumdichlorid und 1.3 mmol Ethyldiisopropylamin in 5 ml Dimethylformamid werden 5 Stunden auf 100°C erhitzt. Das Lösemittel wird am Rotationsverdampfer entfernt, der Rückstand durch Chromatographie an Kieselgel (Elution mit Essigsäureethylester/Methanol-Gemischen) gereinigt. Man erhält 0.3 g (45 % d.Th.) vom Schmp. 188°C.

tert-Butyl 4-[5-(1,1'-biphenyl-4-yloxy)-1-(4-chlorphenyl)-6-oxo-1,6-dihydro-4-pyridazinyl]-1-piperazincarboxylat

5

10

Gemäß allgemeiner Vorschrift 6-d aus 9.60 g (22.6 mmol) der Verbindung aus Beispiel 23A und 14.1 g (67.68 mmol) 4-Phenylphenolat-Kalium erhältlich.

Ausbeute: 7.37 g (37.6 % d.Th.)

MS (DCI/NH<sub>3</sub>):  $m/z = 559 (M+H)^+$ 

HPLC:  $R_t = 11.11 \text{ min.}$ 

4-(1,1'-Biphenyl-4-yloxy)-2-(4-chlorphenyl)-5-(1-piperazinyl)-3(2H)-pyridazinon

5

Gemäß allgemeiner Vorschrift 7 aus 4.23 g (7.56 mmol) der Verbindung aus Beispiel 11 erhältlich.

Ausbeute: 3.44 g (99.2 % d.Th.)

MS (DCI/NH<sub>3</sub>):  $m/z = 459 (M+H)^{+}$ 

10 HPLC:  $R_t = 7.19 \text{ min.}$ 



4-(Biphenyl-4-yloxy)-2-(4-chlor-phenyl)-5-(1,4-dioxa-8-aza-spiro[4.5]dec-8-yl)-2H-pyridazin-3-on

5

10

Erhältlich gemäß Methode 6-d aus 6.0 g (15.7 mmol) der Verbindung aus Beispiel 22A.

Ausbeute: 1.42 g (17.5 % d.Th.)

MS (ESI):  $m/z = 516 (M+H)^{+}$ 

HPLC:  $R_t = 10.45 \text{ min.}$ 

4-(Biphenyl-4-yloxy)-2-(4-chlor-phenyl)-5-(4-oxo-piperidin-1-yl)-2H-pyridazin-3-on

5

1.4 g (2.71 mmol) der Verbindung aus Beispiel 13 werden 2 h in 170 ml Aceton und 85 ml 6 N Salzsäure unter Rückfluß gerührt. Nach Abkühlen destilliert man das Lösemittel ab, versetzt mit Essigsäureethylester und wäscht mit gesättigter Natriumcarbonat-Lösung und Wasser. Die organische Phase wird getrocknet und eingeengt. Der Rückstand wird mit Ether verrührt und abgesaugt.

10

Ausbeute: 705 mg (55.1 % d.Th.)

 $MS (EI): m/z = 472 (M+H)^+$ 

HPLC:  $R_t = 9.69 \text{ min.}$ 

4-(Biphenyl-4-yloxy)-2-(4-chlor-phenyl)-5-(4-hydroxy-piperidin-1-yl)-2H-pyridazin-3-on

5

0.2 g (0.424 mmol) der Verbindung aus Beispiel 14 werden in 7 ml Methanol gelöst und portionsweise mit 50 mg (1.3 mmol) Natriumborhydrid bei Raumtemperatur versetzt. Nach 2 h Rühren wird mit Dichlormethan verdünnt, mit gesätttigter Ammoniumchlorid-Lösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und eingeengt. Das Rohprodukt wird mit 25 ml Methanol in der Siedehitze verrührt, danach abgekühlt und abgesaugt.

10

Ausbeute: 78 mg (39 % d.Th.)

MS (ESI):  $m/z = 474 (M+H)^+$ 

15

HPLC:  $R_t = 9.27 \text{ min.}$ 

Durch Einengen der Mutterlauge und Verrühren mit Dichlormethan erhält man eine

2. Fraktion:

Ausbeute: 56 mg (27.9 % d.Th.)

4-(Biphenyl-4-yloxy)-2-(4-chlor-phenyl)-5-(4-fluor-piperidin-1-yl)-2H-pyridazin-3on

5

Zu einer Lösung von 15 mg (0.03 mmol) der Verbindung aus Beispiel 15 in 3 ml Dichlormethan werden 0.122 g (0.757 mmol) Diethylamino-schwefeltrifluorid bei Eiskühlung und unter Argon zugegeben. Nach 4 h wird die Reaktionslösung auf Ammoniumchlorid-Lösung gegossen und dreimal mit Dichlormethan extrahiert. Die organische Phase wird getrocknet, eingeengt und durch Chromatographie an Silicagel (Laufmittel-Gradient von Toluol bis Toluol/Acetonitril 18:1) gereinigt.

Ausbeute: 5.6 mg (37.2 % d.Th.)

MS (ESI):  $m/z = 476 (M+H)^+$ 

15

10

DC: R<sub>f</sub>= 0.37 (Toluol / Acetonitril 9:1)

4-(Biphenyl-4-yloxy)-2-(4-chlor-phenyl)-5-(4,4-difluor-piperidin-1-yl)-2H-pyridazin-3-on

5

Zu einer Lösung von 60 mg (0.127 mmol) der Verbindung aus Beispiel 14 in 5 ml Dichlormethan werden bei 0°C und unter Argon 170 mg (1.06 mmol) Diethylaminschwefeltrifluorid zugetropft und 30 min bei 0°C nachgerührt. Anschließend läßt man ohne Kältebad 1.5 h weiterrühren, verdünnt mit Dichlormethan und fügt Ammoniumchlorid-Lösung hinzu. Die organische Phase wird abgetrennt, über Natriumsulfat getrocknet und eingeengt. Das Produkt wird nach Chromatographie an Silicagel (Laufmittel: 180 ml Toluol / 5 ml Acetonitril bis 180 ml Toluol / 15 ml Acetonitril) erhalten.

15

10

Ausbeute: 31 mg (49.4 % d.Th.)

MS (DCI/NH<sub>3</sub>):  $m/z = 494 (M+H)^{+}$ 

DC:  $R_f = 0.49$  (Toluol / Acetonitril 8:2)

2-(4-Chlor-phenyl)-4-(4'-fluor-biphenyl-4-yloxy)-5-(4-chlor-piperidin-1-yl)-2H-pyridazin-3-on

5

Eine Suspension von 150 mg (0.305 mmol) 2-(4-Chlorphenyl)-4-(4'-fluor-biphenyl-4-yloxy)-5-(4-hydroxy-piperidin-1-yl)-2H-pyridazin-3-on (erhältlich analog zu Beispiel 15) wird 60 min. mit 4 ml Thionylchlorid unter Rückfluß erhitzt. Die Reaktionslösung wird nach Abkühlen im Hochvakuum eingeengt, der Rückstand in 50 ml Essigsäureethylester und 20 ml gesättigter Natriumhydrogencarbonat-Lösung verteilt, die organische Schicht abgetrennt und die wäßrige Phase dreimal mit Essigsäureethylester extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen werden über Natriumsulfat getrocknet und das Lösemittel im Vakuum entfernt. Die Reinigung des Produktes erfolgt durch Chromatographie über Silicagel mit Toluol / Essigsäureethylester von 9:1 bis 8:2 als Laufmittel.

15

10

Ausbeute: 30.9 mg (18.2 % d.Th.)

MS (ESI):  $m/z = 512 (M+H)^+$ 

HPLC:  $R_t = 11.02 \text{ min.}$ 

(2-{4-[5-(Biphenyl-4-yloxy)-1-(4-chlor-phenyl)-6-oxo-1,6-dihydro-pyridazin-4-yl]-piperazin-1-yl}-1-methyl-2-oxo-ethyl)-carbonsäure-tert.butylester

5

10

Zu einer Lösung von 92 mg (0.487 mmol) Boc-L-Alanin, 93.4 mg (0.487 mmol) EDC, 65.8 mg (0.487 mmol) HOBt und 0.1 ml (0.717 mmol) Triethylamin in 2 ml Tetrahydrofuran und 10 ml Dichlormethan gibt man unter Rühren und Argon bei 0°C 160 mg (0.348 mmol) der Verbindung aus Beispiel 12, gelöst in 1 ml Dichlormethan, tropfenweise hinzu. Die Mischung wird über Nacht bei Raumtemperatur gerührt. Die Reaktionslösung wird mit 100 ml Dichlormethan verdünnt, mit gesättigter Natriumhydrogencarbonat- und Kochsalz-Lösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und eingeengt. Der Rückstand wird mit Ether verrührt und abgesaugt.

15

Ausbeute: 195.5 mg (89.0 % d.Th.)

MS (ESI):  $m/z = 630 (M+H)^{+}$ 

HPLC:  $R_t = 10.15 \text{ min.}$ 

4-(Biphenyl-4-yloxy)-2-(chlorphenyl)-5-(4-L-alanyl-piperazin-1-yl)-2H-pyridazin-3on

5

Erhältlich aus 180 mg (0.286 mmol) der Verbindung aus Beispiel 19 gemäß allgemeiner Methode 7.

Ausbeute: 80 mg (52.9 % d.Th.)

MS (ESI):  $m/z = 530 (M+H)^{+}$ 

HPLC:  $R_t = 7.33 \text{ min.}$ 

4-[5-(4'-Fluor-biphenyl-4-yloxy)-6-oxo-1-(4-trifluormethyl-phenyl)-1,6-dihydro-pyridazin-4-yl]-piperazin-1-carbaldehyd

5

Zu einer Lösung von 288.5 mg (6.27 mmol) Ameisensäure in 4 ml Dichlormethan gibt man zunächst 613.1 mg (3.13 mmol) EDC hinzu und rührt 20 min bei 0°C nach. Diese Reaktionslösung wird anschließend mit 80 mg (0.157 mmol) 4-(4'-Fluorbiphenyl-4-oxy)-2-(4-trifluormethylphenyl)-5-(piperazin-1-yl)-3(2H)-pyridazinon (erhältlich in Analogie zu Beispiel 12) und 0.1 ml (0.717 mmol) Triethylamin bei 0°C versetzt und bei 0°C über Nacht nachgerührt. Durch wässrige Aufarbeitung mit verdünnter Salzsäure und anschließend gesättigter Natriumhydrogencarbonat-Lösung erhält man ein Rohprodukt, das an Silicagel mit Dichlormethan / Methanol 10:1 als Laufmittel chromatographiert wird.

15

10

Ausbeute: 24.6 mg (7.3 % d.Th.)

MS (ESI):  $m/z = 539 (M+H)^+$ 

HPLC:  $R_t = 9.40 \text{ min.}$ 

4-(Biphenyl-4-yloxy)-2-(4-chlor-phenyl)-5(4-cyclopropyl-piperazin-1-yl)-2H-pyridazin-3-on

5

10

15

Zu einer Lösung von 150 mg (0.327 mmol) der Verbindung aus Beispiel 40 in 5 ml DMF und 0.34 ml (2.45 mmol) Triethylamin tropft man 1.77 ml (22.1 mmol) Cyclopropylbromid zu und rührt anschließend bei 120°C über Nacht. Die Reaktionsmischung wird auf 150 ml Wasser gegossen und zweimal mit Essigsäureethylester extrahiert. Die organische Phase wird über Natriumsulfat getrocknet und eingeengt. Das Produkt wird durch Chromatographie an Silicagel (Laufmittel: Gradient Toluol / Acetonitril von 40:1 bis 4:1) gereinigt.

Ausbeute: 41 mg (21.1 % d.Th.)

MS (DCI/NH<sub>3</sub>):  $m/z = 499 (M+H)^{+}$ 

HPLC:  $R_t = 7.71$  min.

2-(4-Chlor-phenyl)-5-(3,5-dihydro-2H-pyridin-1-yl)-4-(4'-fluor-biphenyl-4-yloxy)-2H-pyridazin-3-on

5

Gemäß allgemeiner Vorschrift 6-c aus 90 mg (1.1 mmol) 1,2,5,6-Tetrahydropyridin und 300 mg (0.702 mmol) 5-Chlor-4-(4-fluorphenylphenyloxy)-2-(4-chlorphenyl)-2(3H)-pyridazinon erhältlich.

10 Ausbeute: 196 mg (58.8 % d.Th.)

MS (DCI/NH<sub>3</sub>):  $m/z = 474 (M+H)^{+}$ 

HPLC:  $R_t = 10.87 \text{ min.}$ 

2-(4-Chlorphenyl)-5-(3,4-dihydroxy-1-piperidinyl)-4-[(4'-fluor-1,1'-biphenyl-4-yl)oxy]-3(2H)-pyridazinon

Zu einer Lösung von 100 mg (0.211 mmol) der Verbindung aus Beispiel 23 in 8 ml THF werden 90 mg (0.753 mmol) N-Methylmorpholin-N-oxid und 0.64 ml (0.949 mmol) Osmiumtetroxid als 2.5 Gew.-%-ige Lösung in tert.-Butanol zuge-

geben und im Dunkeln bei Raumtemperatur über Nacht gerührt. Danach wird das Reaktionsgemisch mit 80 mg Natriumsulfit in 0.5 ml Wasser versetzt, mit 80 ml Di-

chlormethan und 20 ml Natriumchlorid-Lösung verdünnt und 1 h gerührt. Die organische Phase wird über Natriumsulfat getrocknet, eingeengt und der Rückstand durch Chromatographie an Silicagel mittels Toluol / Acetonitril 9:1 als Laufmittel

gereinigt. Anschließend wird der Rückstand in Ether verrührt, abgesaugt und im

5

10



15

Hochvakuum getrocknet.

Ausbeute: 23 mg (21.5 % d.Th.)

 $MS (ESI): m/z = 508 (M+H)^{+}$ 

HPLC:  $R_t = 8.71 \text{ min.}$ 

20

2-(4-Chlorphenyl)-4-[(4'-fluor-1,1'-biphenyl-4-yl)oxy]-5-[4-(hydroxymethyl)-1-piperidinyl]-3(2H)-pyridazinon

5

20.0 g (46.8 mmol) 5-Chlor-4-(4-fluorphenylphenyl-oxy)-2-(4-chlorphenyl)-2(3H)-pyridazinon, 6.47 g (56.17 mmol) 4-Hydroxymethylpiperidin, 7.77 g (46.81 mol) Kaliumjodid und 16.31 ml (93.62 mmol) Ethyldiisopropylamin werden in 200 ml DMF unter Argon bei 120°C über Nacht gerührt. Die auf Raumtemperatur abgekühlte Reaktionsmischung wird mit Dichlormethan verdünnt und dreimal mit Wasser gewaschen. Die organische Phase wird getrocknet, eingeengt, der resultierende Rückstand mit Ether verrührt und abgesaugt. Das Rohprodukt wird durch Chromatographie an Silicagel im Gradientenverfahren mit Toluol und Toluol / Acetonitril (von 20:1 über 10:1 bis 5:1) als Laufmittel gereinigt.

15

10

Ausbeute: 13.2 g (55.7 % d.Th.)

MS (ESI):  $m/z = 506 (M+H)^+$ 

HPLC:  $R_t = 9.50 \text{ min.}$ 

4-(1,1'-Biphenyl-4-yloxy)-2-(4-chlorphenyl)-5-(1-oxido-4-thiomorpholinyl)-3(2H)-pyridazinon

5

10

15

Zu einer Lösung von 150 mg (0.308 mmol) 2-(4-Chlorphenyl)-4-(4-phenylphenyloxy)-5-(thiomorpholinyl-1-)-2(3H)-pyridazinon in 15 ml Dichlormethan werden portionsweise 110 mg (0.308 mmol) 3-Chlorperoxybenzoesäure (57-86%-ig) innerhalb von 5 min. zugegeben und 3 h bei Raumtemperatur nachgerührt. Anschließend wird die Reaktionslösung auf ca. 100 ml trockenes Silicagel aufgetragen und mit Essigsäureethylester und Essigsäureethylester-Aceton-Gemischen im Verhältnis 4:1, 1:1 und 1:4 als Laufmittel chromatographiert.

Ausbeute: 56 mg (36.6 % d.Th.)

MS (DCI/NH<sub>3</sub>):  $m/z = 492 (M+H)^+$ 

HPLC:  $R_t = 8.68 \text{ min.}$ 

4-(1,1'-Biphenyl-4-yloxy)-2-(4-chlorphenyl)-5-(1,1-dioxido-4-thiomorpholinyl)-3(2H)-pyridazinon

5

Diese Verbindung wurde als weiteres Produkt bei der Herstellung des Beispiels 26 erhalten und durch Verreiben mit Diisopropylether kristallisiert.

Ausbeute: 95 mg (52.7 % d.Th.)

10 MS (ESI):  $m/z = 508 (M+H)^+$ 

HPLC:  $R_t = 9.38 \text{ min.}$ 



Nach den allgemeinen Verfahren 1-17 wurden die in Tabelle 7 aufgeführten Ausführungsbeispiele 28-223 hergestellt:

Beispiel Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
28		DCI/NH <sub>3</sub> : 490 (M+NH <sub>4</sub> , 100%) HPLC: rt (%) = 7,38 (99,4)	
29		DCI/NH <sub>3</sub> : 460 (M+H, 100%) HPLC: rt (%) = 7,88 (98,3)	ба
30	s NNOO	DCI/NH <sub>3</sub> : 456 (M+H, 100%) HPLC: rt (%) = 8,34 (78,7)	ба
31		DCI/NH <sub>3</sub> : 440 (M+H, 100%) HPLC: rt (%) = 7,64 (98,1)	ба
32	S NNNNO NNNO C	DCI/NH <sub>3</sub> : 476 (M+H, 100%) HPLC: rt (%) = 8,50 (97,9)	ба

Beispiel Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
33		DCI/NH <sub>3</sub> : 553 (M+H, 100%) HPLC: rt (%) = 6,72 (94,0)	ба
34		Schmp.: $162^{\circ}$ C ESI: $473 \text{ (M+H, } 100)$ HPLC: rt (%) = $7,42 \text{ (99,6)}$ $^{1}$ H-NMR (300 MHz, DMSO-d <sub>6</sub> ): $\delta = 2.7 \text{ (s, } 3\text{H), } 3.0\text{-}4.2 \text{ (mehrere breite m, } 8\text{H), } 7.1 \text{ (m, } 2\text{H), } 7.3\text{-} 7.7 \text{ (m, } 11\text{H), } 8.3 \text{ (s, } 1\text{H)}$	ба
35	ON OH TO OH TO	DCI/NH <sub>3</sub> : 476 (M+H, 100%) HPLC: rt (%) = 6,72 (96,7)	ба
36	OH OH	DCI/NH <sub>3</sub> : 489 (M+H, 100%) HPLC: rt (%) = 5,40 (93,3)	ба

Beispiel Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
37	CI ZH Z OOH	DCI/NH <sub>3</sub> : 489 (M+H, 100%) HPLC: rt (%) = 6,74 (100)	ба
38	N N O O O O O O O O O O O O O O O O O O	DCI/NH <sub>3</sub> : 503 (M+H, 100%) HPLC: rt (%) = 6,80 (94,1)	ба
39		DCI/NH <sub>3</sub> : 487 (M+H, 100%) HPLC: rt (%) = 7,44 (94,7)	6a
40		MS (ESI): 459 (M+H) (freie Base) HPLC: rt (%) = 7,22 (99,9)	7

Beispiel Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
41		ESI: 487 (M+H, 100%) HPLC: rt (%) = 7,47 (100)	ба
42	OH N N O N N O CI	ESI: 503 (M+H, 100%) HPLC: rt (%) = 7,20 (91,2)	ба
43	CI OH	ESI (CH <sub>3</sub> CN/H <sub>2</sub> O; 0,1% CH <sub>3</sub> COOH): 503 (100%) HPLC: rt (%) = 6,07 (99,6)	6a
44		ESI (CH <sub>3</sub> CN/H <sub>2</sub> O; 0,1% CH <sub>3</sub> COOH): 487 (100%) HPLC: rt (%) = 7,42 (95,3)	ба

Beispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
45		ESI (CH <sub>3</sub> CN/H <sub>2</sub> O; 0,1% CH <sub>3</sub> COOH): 487 (100%) HPLC: rt (%) = 6,27 (99,0)	. ба
46	OH OH	DCI/NH <sub>3</sub> : 592 (M+NH <sub>4</sub> , 100%) HPLC: rt (%) = 9,86 (50,8)	ба
47	HZ Z O O OH	DCI/NH <sub>3</sub> : 492 (M+NH <sub>4</sub> , 100%), 475 (M+H, 51%) HPLC: rt (%) = 6,58 (88,8)	7
48		ESI (CH <sub>3</sub> CN/H <sub>2</sub> O; 0,1% CH <sub>3</sub> COOH): 501 (M+H, 100%) HPLC: rt (%) = 9,15 (91,6)	2

Beispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
49	OH OH	DCI/NH <sub>3</sub> : 503 (M+H, 100%) HPLC: rt (%) = 6,74 (99,6)	ба
50	CO CET Z O O O O O O O	DCI/NH <sub>3</sub> : 502 (M+NH <sub>4</sub> , 100%), 503 (M+H, 67%) HPLC: rt (%) = 6,69 (100)	6a
51	O Z Z Z O O O O O O O O O O O O O O O O	DCI/NH <sub>3</sub> : 563 (M+NH <sub>4</sub> , 100%) HPLC: rt (%) = 9,69 (96,9)	ба
52		ESI (CH <sub>3</sub> CN/H <sub>2</sub> O; Ammoniumacetat): 537 (100%) HPLC: rt (%) = 9,75 (98,0)	4

Beispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
53	O N N N O H	ESI: 547 (M+H, 100%) HPLC: rt (%) = 9,08 (100)	ба
54		ESI: 517 (100%) HPLC: rt (%)= 7,58 (97,0)	ба
55		DCI/NH <sub>3</sub> : 473 (M+H, 100%) HPLC: rt (%) = 7,40 (92,4)	7
56		DCI/NH₃: 473 (M+H)	7

Beispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
57		DCI/NH <sub>3</sub> : 470 (M+H, 100%) HPLC: rt (%) = 7,27 (100)	7
58	CO -ZHZ-Y-FF	HPLC: rt (%) = 7,65 (98,4)	ба
59	YZ Z O O O O H	ESI: 551 (M+H, 100%) HPLC: rt (%) = 6,96 (98,9)	ба
<b>60</b>	H <sub>2</sub> N PO  N N O O O O O O O O O O O O O O O O O	ESI: 502 (M+H, 100%) HPLC: rt (%) = 8,51 (97,5)	5

Beispie Nr.	l- Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
61		ESI: 527 (M+H, 100%) HPLC: rt (%) = 9,65 (95,9)	2
62		ESI: 530 (M+H, 100%) HPLC: rt (%) = 9,22 (96,6)	ба.
63		ESI: 499 (M+H, 100%) HPLC: rt (%) = 7,66 (94,7)	ба
	HZ Z O O O FF	ESI: 493 (M+H, 100%) HPLC: rt (%) = 7,64 (100)	7

Beispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
65	N N OH	ESI: 517 (M+H, 100%) R <sub>f</sub> : 0.30 (Toluol/Acetonitril 4:1)	6a
66	N.N.O OH	DCI/NH <sub>3</sub> : 572 (M+H, 100%) HPLC: rt (%) = 6,69 (100)	ба
67		DCI/NH <sub>3</sub> : 545 (M+H, 100%) HPLC: rt (%) = 8,24 (99,3)	6a
68		DCI/NH <sub>3</sub> : 530 (M+H, 100%) HPLC: rt (%) = 7,28 (73,6)	ба





Beispiel Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
69	0.5°0 N N N O	DCI/NH <sub>3</sub> : 565 (M+H, 100%) HPLC: rt (%) = 10,12 (76,6)	. 4
70		ESI: 516 (M+H, 60%) HPLC: rt (%) = 8,90 (99,7)	ба
71	Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z	186°C	16a
72		151°C	16a
73	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	148°C	16a

Beispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
74	N N O O F	119°C	16a
75			16a
76		220°C	16a
77		177°C	16a
78		188°C	16a





Beispiel Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
79			
80		276°C	16a
81	N. N. O. O. H.	216°C <sup>1</sup> H-NMR (200 MHz, DMSO-d <sub>6</sub> ): δ = 6.7 (m, 2H), 7.2-7.3 (m, 3H), 7.4-7.8 (m, 9H), 8.25 (s, 1H), 8.70 (s, 1H), 9.5 (s, 1H)	16a
82	2 2 2 CO	188°C  H-NMR (400 MHz, CDCl <sub>3</sub> ):  δ = 7.15 (m, 2H, AA' eines AA'BB'-Systems), 7.2-7.6 (mehrere m, 11H), 7.65 (m, 2H, BB' eines AA'BB'-Systems), 8.1 (s, 1H), 8.2 (s, 1H)	16c
83	NH O NH O	· 180°C	16a

Beispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
84		MS (B): 481 (M+H) (100) HPLC: 8.77 (99)	2
85		MS (B): 499 (M+H) (100) HPLC: 8.84 (100)	2
86		MS (A): 484 (M+H) (100) HPLC: 7.45 (98)	3
87		MS (B): 467 (M+H) (100) HPLC: 8.73 (99)	3

Beispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
88	N N O F	MS (B): 485 (M+H) (100) HPLC: 8.80 (86)	3
89		MS (B): 534 (M+H) (100) HPLC: 7.83 (100)	4
90		MS (B): 517 (M+H) (100) HPLC: 9.38 (97)	4
91	0:\$:0   N	MS (B): 535 (M+H) (100) HPLC: 9.44 (94)	4



Beispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
92		MS (D): 615 (M+H) (100) HPLC: 9.75 (86)	4
93		MS (E): 612 (M+H) (100) HPLC: 8.47 (92)	4
94		MS (E): 608 (M+H) (100) HPLC: 8.30 (92)	4
95		MS (D): 573 (M+H) (100) HPLC: 9.75 (98)	4

Beisp Nr		Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
96			MS (D): 567 (M+H) (100) HPLC: 9.62 (96)	4
97			MS (D): 626 (M+H) (100) HPLC: 8.34 (100)	4
98			MS (D): 585 (M+H) (100) HPLC: 9.71 (95)	4
99	0 ( %)		MS (D): 608 (M+H) (100) HPLC: 8.19 (100)	4

Beispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
100		MS (B): 482 (M+H) (100) HPLC: 8.21 (98)	5
101	O NH <sub>2</sub> N N O F	MS (B): 500 (M+H) (100) HPLC: 8.28 (89)	5
102	NN OOH	MS (B): 455 (M+H) (100) HPLC: 4.98 (96)	7
103		MS (B): 439 (M+H) (100) HPLC: 6.89 (95)	7

Beispie Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
104	TO CONTRACT OF F	MS (B): 457 (M+H) (100) HPLC: 7.12 (95)	7
105	N.N.O.O.D.	MS (B): 457 (M+H) (100) HPLC: 7.90 (93)	10
106	N N O OH F	MS (B): 475 (M+H) (100) HPLC: 3.78 (99)	10
107	OH N.N.O OH OH	MS (B): 519 (M+H) (100) HPLC: 6.48 (100)	10
108	OH OH	MS (B): 519 (M+H) (100) HPLC: 6.53 (91)	10



Beispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
109	OH OH OH OH	MS (B): 519 (M+H) (100) HPLC: 6.65 (98)	10
110	OH N.N.O OH OH OH OH OF F	MS (B): 537 (M+H) (100) HPLC: 6.84 (100)	10
111	DH OH F	MS (B): 493 (M+H) (100) HPLC: 6.86 (91)	10
112	0 × N × N + F	MS (B): 535 (M+H) (100) HPLC: 8.45 (98)	10





Beispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
113	O N N N O H	MS (D): 517/519 (M+H) (100) HPLC: 7.89 (94)	10
114	O O O O O O O O O O O O O O O O O O O	MS (A): 571 (M+H) (100) HPLC: 9.01 (99)	10
115	0 Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z	MS (A): 561 (M+H) (100) HPLC: 8.97 (96)	10
116	O N O O H O H F	MS (A): 515 (M+H) (100) HPLC: 8.18 (99)	10





Beispie Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
117	OH OH OH F	MS (D): 520 (M+H) (100) HPLC: 8.72 (100)	10
118		MS (D): 549/551 (M+H) (100) HPLC: 9.31 (99)	11
119		MS (A): 575 (M+H) (100) HPLC: 9.72 (97)	. 11
120		MS (B): 529 (M+H) (100) HPLC: 8.89 (95)	11
121		MS (A): 455 (M+H) (100) HPLC: 7.94 (94)	16a



Beispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
122		MS (A): 489 (M+H) (100) HPLC: 10.15 (94)	16a
123		MS (A): 455 (M+H) (100) HPLC: 8.15 (95)	16a
124	S. Z.	MS (B): 502 (M+H) (100) HPLC: 8.69 (98)	14
125	DH O O O	MS (B): 472 (M+H) (100) HPLC: 9.33 (99)	14 .
126		MS (B): 500 (M+H) (100) HPLC: 10.20 (98)	14

Beispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
127		MS (B): 442 (M+H) (100) HPLC: 10.12 (96)	14
128	OH N. N. D. C	MS (B): 472 (M+H) (100) HPLC: 9.20 (84)	14
129		MS (B): 500 (M+H) (100) HPLC: 10.21 (96)	14
130	N-N-O N-N-O N-N-O F	MS (D): 552/554 (M+H) (100) HPLC: 10.60 (97)	14
131	OH N.N.N.O N.N.N.O N.N.N.O N.N.N.O N.N.N.O N.N.N.O N.N.N.O N.N.N.O N.N.N.O N.N.N.O N.N.N.O N.N.N.O N.N.N.O N.N.O N.O.O N	MS (A): 504 (M+H) (100) HPLC: 9.37 (98)	14

Beispiel Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
132	N OH	MS (B): 504 (M+H) (100) HPLC: 9.16 (100)	14
133	OH OH F	MS (B): 522 (M+H) (100) HPLC: 9.78 (96)	14
134	OH NNNNNO O NNNNO O F	MS (B): 564 (M+H) (100) HPLC: 9.94 (99)	14
135	OH O	MS (D): 522 (M+H) (100) HPLC: 9.22 (94)	14
136	N OH N N OF F	MS (B): 563 (M+) (38) HPLC: 9.67 (99)	14

Beispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
137		MS (B): 498 (M+H) (100) HPLC: 7.58 (96)	2
138		MS (A): 539 (M+H) (100) HPLC: 10.89 (98)	6-a
139		MS (B): 557 (M+H) (100)	6-a
140		MS (B): 473 (M+H) (100) HPLC: 9.25 (94)	9-a
141	NNNO NH2	MS (A): 473 (M+NH <sub>4</sub> ) (100), 456 (M+H) (52) HPLC: 6.64 (97)	9-a

Beispie Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
142	OH NNOO NNOO F	MS (B): 521 (M+H) (100) HPLC: 7.45 (98)	9-a
143	OH NNNNO NNNO F	MS (D): 490 (M+H) (100) HPLC: 9.36 (99)	9-a
144		MS (A): 442/444 (M+H) (100) HPLC: 6.75 (98)	9-b
145		MS (C): 500 (M) (100) HPLC: 8.80 (97)	9-b
146		MS (B): 541 (M+Na) (100), 519 (M+H) (74) HPLC: 8.95 (96)	9-b

Beispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
147	OH N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	MS (B): 504 (M+H) (100) HPLC: 5.20 (96)	9-b
148	N.N.O NH <sub>2</sub>	MS (B): 457 (M+H) (100) HPLC: 5.93 (95)	9-ъ
149	OH N.N.O N.N.O NH <sub>2</sub>	MS (A): 518 (M+H) (100) HPLC: 5.55 (96)	9-b
150		MS (B): 471 (M+H) (100) HPLC: 7.71 (96)	9-ь
151	OH NNNO NNNO NNNO NNNO NNNO NNNO NNNO N	MS (B): 532 (M+H) (100) HPLC: 5.32 (96)	9-ъ

Beispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
152	OH N.N.O OH OH OH	MS (B): 533 (M+H) (100) HPLC: 6.68 (99)	9-b
153	OH OH OH	MS (A): 563 (M+H) (100) HPLC: 7.30 (97)	9-b
154	OH OH OH	MS (A): 581 (M+H) (100) HPLC: 7.51 (96)	9-ъ
155	OH O	MS (B): 578 (M+H) (100) HPLC: 6.51 (93)	9-b
156	NH <sup>N</sup> NH <sup>N</sup> NH <sup>N</sup> O	MS (D): 456 (M+H) (100) HPLC: 3.83 (97)	9-b

Beispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
157	Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z	MS (D): 459/461 (M+H) (100) HPLC: 4.47 (100)	9-b
158	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	MS (D): 477/479 (M+H) (100) HPLC: 4.53 (100)	9-b
159		MS (D): 471/473 (M+H) (100) HPLC: 4.45 (100)	9-b
160	NH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub> F	MS (D): 474 (M+H) (100) HPLC: 4.05 (98)	9-b
161	OH OH	MS (F): 517 (M+H) (100)	;~, 9-b





Beispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
162	OH O	MS (F): 533 (M+H) (100)	9-b
163	OH OH H <sub>2</sub> N OH	MS (F): 518 (M+H) (100)	9-b
164		MS (F): 560 (M+H) (100)	9-b
165	OH OH OH	MS (F): 533 (M+H) (100)	9-b





Beispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
166	OH OO OO	MS (F): 545 (M+H) (100)	9-b
167	OH NH2 F	MS (F): 536 (M+H) (100)	9-ъ
168	OH NH <sub>2</sub>	MS (F): 518 (M+H) (100)	9-b
169	HZ NO OH	MS (B): 489 (M+H) (100) HPLC: 6.60 (98)	9-c





Beispiel Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
170	TZ Z O O O H	MS (A): 489 (M+H) (100) HPLC: 6.48 (98)	9-с
171	CI CI CI	MS (B): 489 (M+H) (100) HPLC: 6.37 (96)	9-c
172		MS (B): 534 (M+H) (100) HPLC: 6.55 (97)	9-с
173	HZ NH2	MS (B): 488 (M+H) (100) HPLC: 6.33 (99)	9-c
174	NNO NH <sub>2</sub>	MS (B): 506 (M+H) (100) HPLC: 5.39 (98)	9-c





Beispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
175		MS (B): 530 (M+H) (100) HPLC: 6.54 (100)	9-c
176	HZ N O CI	MS (B): 548 (M+H) (100) HPLC: 6.55 (98)	9-c
177		MS (B): 537 (M+H) (100) HPLC: 7.46 (94)	9-c
178		MS (B): 579 (M+H) (100) HPLC: 9.21 (93)	9-c
179		MS (E): 561 (M+H) (100) HPLC: 8.91 (99)	9-с





Beispiel Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
180	ON OH OH	MS (E): 549 (M+H) (100) HPLC: 8.04 (97)	9-с
181	HZ Z Z F F	MS (B): 495 (M+H) (100) HPLC: 7.47 (94)	9-с
182		MS (B): 489-(M+H) (100) HPLC: 7.25 (92)	9-с
183	F CI	MS (D): 507 (M+H) (100) HPLC: 7.40 (91)	9-c
184		MS (D): 530 (M+H) (100) HPLC: 6.37 (96)	9-c



Beispiel-			Allgemeines
Nr.	Struktur	Analytik	Verfahren
185		MS (A): 545 (M+H) (100) HPLC: 9.67 (92)	9-c
186	ON NO F	MS (A): 563 (M+H) (100) HPLC: 9.77 (91)	9-с
187		MS (D): 575 (M+H) (100) HPLC: 8.57 (97)	9 <b>-</b> c
188		MS (D): 528 (M+H) (100) HPLC: 6.55 (95)	9-c





Beispi Nr.	Analytik	Allgemeines Verfahren
189	MS (A): 605 (M+H) (100) HPLC: 9.74 (99)	9-c
190	MS (A): 502 (M+H) (100) HPLC: 6.16 (92)	9-с
191	MS (A): 517 (M+H) (100) HPLC: 8.93 (98)	9-c
192	MS (A): 483 (M+H) (100) HPLC: 6.79 (98)	9-c





Beispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
193		MS (A): 559 (M+H) (100) HPLC: 8.92 (97)	9-c
194	O Z Z Z Z F CI	MS (F): 537 (M+H) (100) HPLC: 4.59 (100)	9-с
195	0 2 2 2 0 F	MS (F): 533 (M+H) (100) HPLC: 4.69 (100)	9-c
196	0 2 2 2 C	MS (F): 519 (M+H) (100) HPLC: 4.51 (100)	9-c





Beispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
197		MS (F): 531 (M+H) (100) HPLC: 4.50 (100)	9-c
198		MS (F): 515 (M+H) (100) HPLC: 4.64 (100)	9-с
199		MS (F): 531 (M+H) (100) HPLC: 4.47 (100)	9-c
200	O HO HO	MS (F): 531 (M+H) (100) HPLC: 3.99 (93)	9-c





Beispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
201	O N O O O O O O O O O O O O O O O O O O	MS (F): 531 (M+H) (100) HPLC: 3.92 (94)	9-c
202		MS (F): 558 (M+H) (100) HPLC: 3.90 (100)	9-c
203		MS (F): 576 (M+H) (100) HPLC: 3.94 (93)	9-c
204		MS (F): 558 (M+H) (100) HPLC: 3.84 (100)	9-c





Beispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
205	0	MS (F): 612 (M+H) (100) HPLC: 4.01 (100)	9-c
206		MS (F): 594 (M+H) (100) HPLC: 4.02 (100)	9-c
207		MS (F): 572 (M+H) (100) HPLC: 3.87 (100)	9-с
208		MS (F): 590 (M+H) (100) HPLC: 3.90 (100)	9-c





	ispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
2	209		MS (F): 572 (M+H) (100) HPLC: 3.84 (100)	9-c
23	10	ON NH2 F	MS (F): 534 (M+H) (100) HPLC: 4.00 (100)	9-c
21	1	O N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	MS (F): 530 (M+H) (100) HPLC: 3.27 (100)	9-c
212	2	O N N O O O O O O O O O O O O O O O O O	MS (F): 548 (M+H) (100) HPLC: 3.28 (100)	9-c





Beispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
213		MS (C): 481 (M+H) (100); HPLC: 8.77 (98)	3
214	O NH <sub>2</sub> N O O	MS (C): 482 (M+H) (100); HPLC: 8.22 (82)	5
215		MS (C): 517 (M+H) (100); HPLC: 9.38 (97)	4
216		MS (C): 499 (M+H) (100); HPLC: 8.84 (100)	2





	piel- r.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
21	17	O NH <sub>2</sub>	MS (C): 500 (M+H) (100); HPLC: 8.28 (89)	5
218	8	0.5.0 ( N N O ) F	MS (C): 535 (M+H) (100); HPLC: 9.44 (94)	4
219			MS (C): 467 (M+H) (100); HPLC: 8.73 (99)	3
220		N.N.O	MS (C): 485 (M+H) (100); HPLC: 8.80 (86)	3





Beispiel- Nr.	Struktur	Analytik	Allgemeines Verfahren
221	OH O	MS (C): 558 (M+H) (100); HPLC: 10.32 (99)	14
222	OH CI		1
223	OH OH OF F	MS (C): 582 (M+H) (100); HPLC: 7.39 (96)	1



## **Patentansprüche**

## 1. Verbindungen der Formel (I)

$$\mathbb{R}^{1}$$
 $\mathbb{R}^{2}$ 
 $\mathbb{R}^{3}$ 
 $\mathbb{R}^{3}$ 
 $\mathbb{R}^{3}$ 
 $\mathbb{R}^{3}$ 

in welcher

R<sup>1</sup> für 5- bis 7-gliedriges, gesättigtes oder partiell ungesättigtes, über ein Ring-Stickstoffatom verknüpftes Heterocyclyl mit gegebenenfalls einem weiteren Heteroatom oder Heterokettenglied aus der Reihe N, O, S, SO oder SO<sub>2</sub> steht, das ein- oder zweifach, gleich oder verschieden, durch Substituenten ausgewählt aus der Gruppe Halogen, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl, (C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkenyl, (C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>)-Cycloalkyl, Hydroxy, Oxo, Carboxyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkoxycarbonyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkanoyl, (C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>)-Cyclo-

alkylcarbonyl, ( $C_1$ - $C_6$ )-Alkylsulfonyl, Aminocarbonyl, O und

(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkylaminocarbonyl substituiert sein kann,

wobei (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl und (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkanoyl ihrerseits jeweils durch Halogen, Hydroxy, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxy, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxycarbonyl, Amino, Mono- oder Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-alkylamino, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxycarbonylamino oder 5- oder 6-gliedriges Heterocyclyl mit bis

5

10



zu zwei Heteroatomen aus der Reihe N, O und/oder S substituiert sein können,

oder

5

R<sup>1</sup> für 5-gliedriges, über ein Ring-Stickstoffatom verknüpftes Heteroaryl mit bis zu zwei weiteren Ring-Stickstoffatomen steht, das ein- bis dreifach, gleich oder verschieden, durch Halogen, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkoxy-carbonyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl, welches seinerseits gegebenenfalls durch Hydroxy oder Halogen substituiert ist, substituiert sein kann,

10

R<sup>2</sup> für (C<sub>6</sub>-C<sub>10</sub>)-Aryl steht, das ein- oder zweifach, gleich oder verschieden, durch Substituenten ausgewählt aus der Gruppe Halogen, Nitro, Cyano, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl, Trifluormethyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkanoyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkoxy, Hydroxy, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Acyloxy, Amino, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Acylamino, Mono- und Di-[(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-alkylsulfonyl]amino substituiert sein kann,

15

wobei (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl und (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkoxy ihrerseits jeweils durch Hydroxy, Amino, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxy oder (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Acylamino substituiert sein können,

20

oder

25

R<sup>2</sup> für 5- oder 6-gliedriges Heteroaryl mit bis zu zwei Ring-Stickstoffatomen steht, das durch Amino, Hydroxy, Halogen, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkoxy substituiert sein kann,

und

30

R<sup>3</sup> für Wasserstoff, Halogen, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl, Trifluormethyl, Nitro, Cyano, Carboxyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkoxycarbonyl steht

und ihre Salze, Solvate und Solvate der Salze.

- 2. Verbindungen der Formel (I) nach Anspruch 1,
- 5 in welcher
  - R<sup>1</sup> für eine Gruppe der Formel



steht, worin

A für CR<sup>4</sup>R<sup>5</sup>, O, S, NR<sup>6</sup> oder -CH<sub>2</sub>NR<sup>6</sup>- steht, wobei

R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, das durch Hydroxy substituiert sein kann, Hydroxy, Fluor, Carboxyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxy-carbonyl stehen oder gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, eine Carbonylgruppe bilden,

und

R<sup>6</sup> für Wasserstoff, (C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkenyl, (C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>)-Cycloalkyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxycarbonyl, Formyl, Acetyl, (C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>)-Cycloalkylcarbonyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkylsulfonyl, Aminocarbonyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkylaminocarbonyl oder für (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl steht, welches seinerseits durch Hydroxy, Methoxy, Ethoxy, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxycarbonyl, Amino, Di-

10

15



20

methylamino, Diethylamino, Pyrrolidino, Piperidino oder Morpholino substituiert sein kann,

oder

5

R<sup>1</sup> für 5-gliedriges, über ein Ring-Stickstoffatom verknüpftes Heteroaryl mit bis zu zwei weiteren Ring-Stickstoffatomen steht, das ein- oder zweifach, gleich oder verschieden, durch Fluor, Chlor, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxycarbonyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, welches seinerseits gegebenenfalls durch Hydroxy substituiert ist, substituiert sein kann,

10

R<sup>2</sup> für Phenyl steht, das ein- oder zweifach, gleich oder verschieden, durch Substituenten ausgewählt aus der Gruppe Fluor, Chlor, Cyano, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, Trifluormethyl, Formyl, Acetyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxy, Hydroxy, Acetoxy, Pivaloyloxy, Amino, Formylamino, Acetylamino und Methylsulfonylamino substituiert sein kann,

15

wobei (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl und (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxy ihrerseits jeweils durch Hydroxy, Amino, Methoxy, Ethoxy oder Acetylamino substituiert sein können,

\_ 20

oder

25

R<sup>2</sup> für Pyrrolyl, Pyridyl oder Pyrimidinyl steht, die jeweils durch Amino, Fluor, Chlor, Methyl, Ethyl, Methoxy oder Ethoxy substituiert sein können,

und

30

R<sup>3</sup> für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, Trifluormethyl, Nitro oder Cyano steht und ihre Salze, Solvate und Solvate der Salze.

3. Verbindungen der Formel (I) nach Anspruch 1,

5 in welcher

- R<sup>1</sup> für über ein Ring-Stickstoffatom angebundenes Imidazolyl oder für über ein Ring-Stickstoffatom angebundenes Piperazinyl, das am zweiten Ring-Stickstoffatom durch Methyl, Ethyl, 2-Hydroxyethyl, 2-Methoxyethyl, Acetyl, tert.-Butoxycarbonyl oder Methylsulfonyl substituiert sein kann, steht,
- R<sup>2</sup> für Phenyl, das in 4-Position zur Anknüpfstelle an den Phenylring durch Fluor oder Hydroxy substituiert sein kann, steht,

und

R<sup>3</sup> sich in 4-Position zur Anknüpfstelle des Pyridazinonrings befindet und für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Methyl oder Trifluormethyl steht

und ihre Salze, Solvate und Solvate der Salze.

4. Verbindungen der Formel (I) nach Anspruch 1 mit den folgenden Strukturen:

10

und ihre Salze, Solvate und Solvate der Salze.

5. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der Formel (I), wie in Anspruch 1 definiert, dadurch gekennzeichnet, dass man Verbindungen der Formel (II)

$$X^1$$
 $X^2$ 
 $X^2$ 
 $X^3$ 
(II),

in welcher

R<sup>3</sup> die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat, und

 $X^1$  und  $X^2$  jeweils für Halogen, vorzugsweise für Brom oder Chlor stehen,

zunächst mit einer Verbindung der Formel (III)

R<sup>1</sup>-H (III),

in welcher R<sup>1</sup> die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat,

in Verbindungen der Formel (IV)



in welcher R<sup>1</sup>, R<sup>3</sup> und X<sup>2</sup> jeweils die oben angegebene Bedeutung haben,

überführt und diese dann mit einer Verbindung der Formel (V)

5

in welcher R<sup>2</sup> die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat,

umsetzt.

10

6. Verbindungen der Formel (I), wie in Anspruch 1 definiert, zur Prophylaxe und/oder Behandlung von Erkrankungen.

15

7. Arzneimittel, enthaltend mindestens eine Verbindung der Formel (I), wie in Anspruch 1 definiert, und mindestens einen weiteren Hilfsstoff.

9

8. Arzneimittel, enthaltend mindestens eine Verbindung der Formel (I), wie in Anspruch 1 definiert, und mindestens einen weiteren Wirkstoff.

20

9. Verwendung von Verbindungen der Formel (I), wie in Anspruch 1 definiert, zur Herstellung von Arzneimitteln zur Prophylaxe und/oder Behandlung von fibrotischen Erkrankungen.

## Substituierte 2-Phenyl-3(2H)-Pyridazinone

## Zusammenfassung

Die Erfindung betrifft substituierte 2-Phenyl-3(2H)-Pyridazinone und ein Verfahren zu ihrer Herstellung sowie ihre Verwendung als Arzneimittel bei der Prophylaxe und/oder Behandlung von Erkrankungen bei Menschen und/oder Tieren.

